METHOD FOR PRODUCING CHIRAL CARBOXYLIC ACIDS FROM NITRILES WITH THE ASSISTANCE OF A NITRILASE OR MICROORGANISMS WHICH CONTAIN A **GENE FOR THE NITRILASE**

Patent number:

WO0023577

Publication date:

2000-04-27

Inventor:

RESS-LOESCHKE MARION (DE); FRIEDRICH

THOMAS (DE); HAUER BERNHARD (DE); MATTES

RALF (DE); ENGELS DIRK (DE)

Applicant:

BASF AG (DE);; RESS LOESCHKE MARION (DE);; FRIEDRICH THOMAS (DE);; HAUER BERNHARD

(DE);; MATTES RALF (DE);; ENGELS DIRK (DE)

Classification:

- international:

C12N9/78; C12N15/55; C12N1/21; C12N15/63; C12P41/00; C12P7/42; C12N9/78; C12R1/05

- european:

C07H21/00C2; C12N9/78; C12P7/42; C12P41/00D

Application number: WO1999EP07679 19991013 Priority number(s): DE19981048129 19981019

Also published as:

EP1123386 (A1) US6869783 (B1) EE200100232 (A)

DE19848129 (A1) CA2347521 (A1)

Cited documents:

EP0348901 EP0449648 XP002036846

JP6153968 XP000881330

more >>

Report a data error here

Abstract of WO0023577

The invention relates to nucleic acid sequences which code for a polypeptide with nitrilase activity, to nucleic acid constructs containing the nucleic acid sequences, and to vectors containing the nucleic acid sequences or the nucleic acid constructs. The invention also relates to amino acid sequences which are coded by the nucleic acid sequences, and to microorganisms containing the nucleic acid sequences, the nucleic acid constructs or vectors containing the nucleic acid sequences or the nucleic acid constructs. In addition, the invention relates to a method for producing chiral carboxylic acids from the racemic nitriles.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7:

C12N 9/78, 15/55, 1/21, 15/63, C12P 41/00, 7/42 // (C12N 9/78, C12R 1:05) (11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 00/23577

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

27. April 2000 (27.04.00)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP99/07679

(22) Internationales Anmeldedatum: 13. Oktober 1999 (13.10.99)

(30) Prioritätsdaten:

198 48 129.2

19. Oktober 1998 (19.10.98)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RESS-LÖSCHKE, Marion [DE/DE]; Ringstrasse 3, D-69221 Dossenheim (DE). FRIEDRICH, Thomas [DE/DE]; Saalbaustrasse 22-24, D-64283 Darmstadt (DE). HAUER, Bernhard [DE/DE]; Merowingerstrasse 1, D-67136 Fußgönheim (DE). MATTES, Ralf [DE/DE]; Friedrich-Zundel-Strasse 14, D-70619 Stuttgart (DE). ENGELS, Dirk [DE/DE]; Eichenstrasse 13, D-72141 Walddorfhäslach (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LĆ, LK, LR, LS, LT, LÚ, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

- (54) Title: METHOD FOR PRODUCING CHIRAL CARBOXYLIC ACIDS FROM NITRILES WITH THE ASSISTANCE OF A NITRILASE OR MICROORGANISMS WHICH CONTAIN A GENE FOR THE NITRILASE
- (54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG CHIRALER CARBONSÄUREN AUS NITRILEN MIT HILFE EINER NITRILASE ODER MIKROORGANISMEN, DIE EIN GEN FÜR DIE NITRILASE ENTHALTEN

(57) Abstract

The invention relates to nucleic acid sequences which code for a polypeptide with nitrilase activity, to nucleic acid constructs containing the nucleic acid sequences, and to vectors containing the nucleic acid sequences or the nucleic acid constructs. The invention also relates to amino acid sequences which are coded by the nucleic acid sequences, and to microorganisms containing the nucleic acid sequences, the nucleic acid constructs or vectors containing the nucleic acid sequences or the nucleic acid constructs. In addition, the invention relates to a method for producing chiral carboxylic acids from the racemic nitriles.

(57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft Nukleinsäuresequenzen, die für ein Polypeptid mit Nitrilaseaktivität codieren, Nukleinsäurekonstrukte, enthaltend die Nukleinsäuresequenzen sowie Vectoren, enthaltend die Nukleinsäuresequenzen oder die Nukleinsäurekonstrukte. Die Erfindung betrifft weiterhin Aminosäuresequenzen, die durch die Nukleinsäuresequenzen codiert werden und Mikroorganismen enthaltend die Nukleinsäuresequenzen, die Nukleinsäurekonstrukte oder Vectoren enthaltend die Nukleinsäuresequenzen oder die Nukleinsäurekonstrukte. Außerdem betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung chiraler Carbonsäuren aus den racemischen Nitrilen.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AТ	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal Senegal
ΑU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Togo Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien		Turkmenistan
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TR TT	Türkei
ВJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei		Trinidad und Tobago
BR	Brasilien	п.	Israel	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	UG	Uganda
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE			Amerika
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niger Niederlande	UZ	Usbekistan
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO		VN	Vietnam
Ci	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Norwegen	YU	Jugoslawien
CM	Kamerun	•••	Korea	PL	Neuseeland	zw	Zimbabwe
CN	China	KR	Republik Korea	PT.	Polen		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan		Portugal		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RO	Rumänien		
DE	Deutschland	Li	Liechtenstein	RU	Russische Föderation		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SD	Sudan		
EE	Estland	LR	Liberia	SE	Schweden		
		LK	LIUCITA	SG	Singapur		

Verfahren zur Herstellung chiraler Carbonsäuren aus Nitrilen mit Hilfe einer Nitrilase oder Mikroorganismen, die ein Gen für die Nitrilase enthalten

Beschreibung

Die Erfindung betrifft Nukleinsäuresequenzen, die für ein Polypeptid mit Nitrilaseaktivität codieren, Nukleinsäurekonstrukte enthaltend die Nukleinsäuresequenzen sowie Vectoren enthaltend die Nukleinsäuresequenzen oder die Nukleinsäurekonstrukte. Die Erfindung betrifft weiterhin Aminosäuresequenzen, die durch die Nukleinsäuresequenzen codiert werden und Mikroorganismen enthaltend die Nukleinsäurekonstrukte oder Vectoren enthaltend die Nukleinsäuresequenzen oder die Nukleinsäurekonstrukte.

Außerdem betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung chiraler Carbonsäuren aus den racemischen Nitrilen.

20

Chirale Carbonsäuren sind gesuchte Verbindungen für die organischen Synthesechemie. Sie sind Ausgangsprodukte für eine Vielzahl von pharmazeutischen Wirkstoffen oder Wirkstoffen für den Pflanzenschutz. Chirale Carbonsäuren können zur klassischen

25 Racematspaltung über Diastereomeresalze verwendet werden. So wird R-(-)- oder S-(-)-Mandelsäure beispielsweise zur Racematspaltung racemischer Amine eingesetzt. R-(-)-Mandelsäure wird außerdem als Zwischenprodukt bei der Synthese halbsynthetischer Antibiotika und einer Vielzahl landwirtschaftlicher Produkte genutzt wird.

30

Aus der Literatur sind eine Reihe verschiedener Synthesezugänge zu chiralen Carbonsäuren bekannt. So werden beispielsweise optisch aktive Aminosäuren technisch über fermentative Verfahren gewonnen. Von Nachteil dabei ist, daß für jede Aminosäure ein

eigenes Verfahren entwickelt werden muß. Um eine möglichst breite Palette verschiedener Verbindungen herstellen zu können, werden deshalb chemische oder enzymatische Verfahren verwendet. Nachteilig bei den chemischen Verfahren ist, daß das Stereozentrum in der Regel in mehrstufigen, nicht breit anwendbaren Synthese

40 umständlich aufgebaut werden muß.

Die enzymatische Synthese chiraler Carbonsäuren sind einer Reihe von Patenten oder Patentanmeldungen zu entnehmen. WO92/05275 beschreibt die Synthese enantiomerer α -Hydroxy- α -alkyl- oder

45 α -Alkylcarbonsäuren in Gegenwart biologischen Materials. In EP-B-0 348 901 wird ein Verfahren zur Herstellung von optisch aktiven α -substituierten organischen Säuren mit Mikroorganismen

40

der Gattungen Alcaligenes, Pseudomonas, Rhodopseudomonas, Corynebacterium sp. Stamm KO-2-4, Acinetobacter, Bacillus, Mycobacterium, Rhodococcus und Candida beansprucht. Die Herstellung von $L-\alpha-Aminosäuren$ wird mit Mikroorganismen wird in EP-B-0 332 379 beansprucht.

Die Herstellung von α-Hydroxycarbonsäuren speziell die Herstellung von optisch aktiver Milchsäure oder Mandelsäure mit verschiedenen Mikroorganismen wie Mikroorgansimen der Gattungen 10 Alcaligenes, Aureobacterium, Pseudomonas, Rhodopseudomonas, Corynebacterium, Acinetobacter, Caseobacter, Bacillus, Mycobacterium, Rhodococcus, Brevibacterium, Nocardia, Variovorax, Arthrobacter und Candida oder mit Enzymen wird in den Schutzrechten EP-A-0 348 901 oder seinem US-Äquivalent US 5,283,193, EP-A-0 449 648, EP-B-0 473 328, EP-B-0 527 553 oder seinem US-Äquivalent US 5,296,373, EP-A-0 610 048, EP-A-0 610 049, EP-A-0 666 320 oder WO97/32030 beschrieben.

Von Nachteil bei diesen Prozessen ist, daß sie häufig nur zu Produkten mit einer geringen optischen Reinheit führen und/oder daß sie nur mit geringen Raum-Zeit-Ausbeuten ablaufen. Dies führt zu wirtschaftlich unattraktiven Prozessen. Auch der Versuch durch Zugabe von Substanzen wie Sulfit, Disulfit, Dithionit, Hypophosphit oder Phosphit die Produktivität zu erhöhen (siehe EP-A-0 486 289) oder über die Verwendung von Mikroorganismen, die eine erhöhte Resistenz gegenüber α -Hydroxynitrilen aufweisen (siehe W097/32030), führt zu keiner nennenswerten Steigerung der Produktivität.

- 30 Es war daher die Aufgabe der Erfindung ein leichtes, kostengünstiges, breit anwendbares Verfahren zur Herstellung von optisch aktiven, chiralen Carbonsäuren zu entwickeln, das die oben genannten Nachteile nicht aufweist.
- 35 Diese Aufgabe wurde durch das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von chiralen Carbonsäuren der allgemeinen Formel I

$$R^{2} \xrightarrow{*}_{R^{3}}^{1} COOH \qquad (I),$$

dadurch gekennzeichnet, daß man racemische Nitrile der allgemeinen Formel II

$$R^{\frac{2}{3}} CN$$
 (II)

in Gegenwart einer Aminosäuresequenz, die codiert wird durch eine Nukleinsäuresequenz ausgewählt aus der Gruppe

- a) einer Nukleinsäuresequenz mit der in SEQ ID NO: 1 darge 5 stellten Sequenz,
 - b) Nukleinsäuresequenzen, die sich als Ergebnis des degenerierten genetischen Codes von der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Nukleinsäuresequenz ableiten,

10

15

WO 00/23577

c) Derivate der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Nukleinsäuresequenz, die für Polypeptide mit der in SEQ ID NO: 2 dargestellten Aminosäuresequenzen codieren und mindestens 80 % Homologie auf Aminosäureebene aufweisen, ohne daß die enzymatische Wirkung der Polypeptide wesentlich reduziert ist,

oder einem wachsenden, ruhenden oder aufgeschlossenen Mikroorganismus, der entweder eine Nukleinsäuresequenz aus der oben
20 genannten Gruppe oder ein Nukleinsäurekonstrukt, das eine
Nukleinsäure aus der genannten Gruppe mit einem oder mehreren
Regulationssignalen verknüpft, enthält, umsetzt und wobei mindestens 25 mmol Nitril/h pro mg Protein oder 25 mmol Nitril/h
pro g Trockengewicht zu den chiralen Carbonsäuren umgesetzt
werden,

wobei die Substituenten und Variablen in den Formeln I und II folgende Bedeutung haben:

- 30 * ein optisch aktives Zentrum
- R¹, R², R³ unabhängig voneinander Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₁₀-Alkyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-, substituiertes oder unsubstituiertes Aryl-, Hetaryl-, OR⁴ oder NR⁴R⁵ und wobei die Reste R¹, R² und R³ immer unterschiedlich sind,
- R⁴ Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₁₀-Alkyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-,
 C₁-C₁₀-Alkylcarbonyl-, C₂-C₁₀-Alkenylcarbonyl-, Arylcarbonyl-, Hetaryl- oder Hetarylcarbonyl-,
- R⁵ Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₁₀-Alkyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-, Aryl- oder Hetaryl-, gelöst.

4

R¹, R², R³ bezeichnen in den Verbindungen der Formeln I und II unabhängig voneinander Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₁₀-Alkyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-, substituiertes oder unsubstituiertes Aryl-, 5 Hetaryl-, OR⁴ oder NR⁴R⁵ und wobei die Reste R¹, R² und R³ immer unterschiedlich sind-

Als Alkylreste seien substituierte oder unsubstituierte verzweigte oder unverzweigte C₁-C₁₀-Alkylketten wie beispielsweise

10 Methyl, Ethyl, n-Propyl, 1-Methylethyl, n-Butyl, 1-Methylpropyl-,
2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl,
2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl,
n-Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl,
2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl,
2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl,
1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, n-Heptyl, n-Octyl, n-Nonyl oder
n-Decyl genannt. Bevorzugt sind Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl,

Als Alkenylreste seien verzweigte oder unverzweigte C_2 - C_{10} -Alkenylketten wie beispielsweise Ethenyl, Propenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 2-Methylpropenyl, 1-Pentenyl, 25 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-1-butenyl, 2-Methyl-1-butenyl, 3-Methyl-1-butenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-1-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-propenyl, 30 1-Ethyl-2-propenyl, 1-Hexenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl, 5-Hexenyl, 1-Methyl-1-pentenyl, 2-Methyl-1-pentenyl, 3-Methyl-1pentenyl, 4-Methyl-1-pentenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-35 pentenyl, 1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethy1-3-buteny1, 1,2-Dimethy1-1-buteny1, 1,2-Dimethy1-2-buteny1, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-1-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 2,2-Dimethyl-3-butenyl, 40 2,3-Dimethyl-1-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-3-butenyl, 3,3-Dimethyl-1-butenyl, 3,3-Dimethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-1-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl,

1,1,2-Trimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl, 45 1-Ethyl-2-methyl-1-propenyl, 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl,

1-Heptenyl, 2-Heptenyl, 3-Heptenyl, 4-Heptenyl, 5-Heptenyl, 6-Heptenyl, 1-Octenyl, 2-Octenyl, 3-Octenyl, 4-Octenyl,

5-Octenyl, 6-Octenyl, 7-Octenyl, Nonenyl oder Dekenyl genannt. Bevorzugt sind Ethenyl, Propenyl, Butenyl oder Pentenyl.

Als Aryl- seien substituiertes und unsubstituiertes Arylreste, die 6 bis 20 Kohlenstoffatome im Ring oder Ringsystem enthalten genannt. Dabei kann es sich um aneinander kondensierte aromatische Ringe handeln oder um aromatische Ringe, die über Alkyl-, Alkylcarbonyl-, Alkenyl- oder Alkenylcarbonylketten, Carbonyl, Sauerstoff oder Stickstoff verbrückt sind. Die

10 Arylreste können gegebenenfalls noch über eine C_1 - C_{10} -Alkyl-, C_3 - C_8 -Alkenyl-, C_3 - C_6 -Alkinyl- oder C_3 - C_8 -Cycloalkylkette an das Grundgerüst gebunden sein. Bevorzugt sind Phenyl oder Naphtyl.

Als Hetaryl- seien substituierte oder unsubstituierte, einfache 15 oder kondensierte aromatische Ringsysteme mit einem oder mehreren heteroaromatischen 3- bis 7gliedrigen Ringen, die ein oder mehrere Heteroatome wie N, O oder S enthalten können und gegebenenfalls über eine C_1 - C_{10} -Alkyl-, C_3 - C_8 -Alkenyl- oder C_3 - C_8 -Cycloalkylkette an das Grundgerüst gebunden sein können,

20 genannt. Beispiele für derartige Hetarylreste sind Pyrazol,
Imidazol, Oxazol, Isooxazol, Thiazol, Triazol, Pyridin, Chinolin,
Isochinolin, Acridin, Pyrimidin, Pyridazin, Pyrazin, Phenazin,
Purin oder Pteridin. Die Hetarylreste können über die Heteroatome
oder über die verschiedenen Kohlenstoffatome im Ring oder Ring-

25 system oder über die Substituenten an das Grundgerüst gebunden sein. Bevorzugt sind Pyridin, Imidazol, Pyrimidin, Purin, Pyrazin oder Chinolin.

Als Substituenten der genannten Reste von R¹, R² oder R³ kommen beispielsweise ein oder mehrere Substituenten wie Halogen wie Fluor, Chlor oder Brom, Thio, Nitro, Amino, Hydroxy, Alkyl, Alkoxy, Alkenyl, Alkenyloxy, Alkinyl oder weitere aromatischen oder weitere gesättigte oder ungesättigte nicht aromatische Ringen oder Ringsystemen in Frage. Bevorzugt sind Alkylreste wie C₁-C₆-Alkyl wie Methyl, Ethyl, Propyl oder Butyl, Aryl wie Phenyl, Halogen wie Chlor, Fluor oder Brom, Hydroxy oder Amino.

 R^4 bezeichnet in den Resten OR^4 oder NR^4R^5 Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl-, C_2 - C_{10} -Alkenyl-, C_1 - C_{10} -Alkylcarbonyl-, C_2 - C_{10} -Alkenylcarbonyl-, Aryl-, Arylcarbonyl-, Hetaryl- oder Hetarylcarbonyl.

Als Alkylreste seien substituierte oder unsubstituierte ver- 45 zweigte oder unverzweigte C_1 - C_{10} -Alkylketten wie beispielsweise Methyl, Ethyl, n-Propyl, 1-Methylethyl, n-Butyl, 1-Methylpropyl-, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl,

2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, n-Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 5 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, n-Heptyl, n-Octyl, n-Nonyl oder n-Decyl genannt. Bevorzugt sind Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl, i-Propyl oder i-Butyl.

10

Als Alkenylreste seien verzweigte oder unverzweigte C_2 - C_{10} -Alkenylketten wie beispielsweise Ethenyl, Propenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 2-Methylpropenyl, 1-Pentenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-1-butenyl, 2-Methyl-15 1-butenyl, 3-Methyl-1-butenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-1-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-propenyl, 1-Ethyl-2-propenyl, 1-Hexenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl, 20 5-Hexenyl, 1-Methyl-1-pentenyl, 2-Methyl-1-pentenyl, 3-Methyl-1pentenyl, 4-Methyl-1-pentenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3pentenyl, 1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-25 pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-1-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-1-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 2,2-Dimethyl-3-butenyl, 2,3-Dimethyl-1-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-

- 30 3-butenyl, 3,3-Dimethyl-1-butenyl, 3,3-Dimethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-1-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl, 1-Ethy1-2-methy1-1-propeny1, 1-Ethy1-2-methy1-2-propeny1,
- 35 1-Heptenyl, 2-Heptenyl, 3-Heptenyl, 4-Heptenyl, 5-Heptenyl, 6-Heptenyl, 1-Octenyl, 2-Octenyl, 3-Octenyl, 4-Octenyl, 5-Octenyl, 6-Octenyl, 7-Octenyl, Nonenyl oder Dekenyl genannt. Bevorzugt sind Ethenyl, Propenyl, Butenyl oder Pentenyl.
- 40 Als Alkylcarbonylreste seien substituierte oder unsubstituierte verzweigte oder unverzweigte C_1 - C_{10} -Alkylcarbonylketten wie beispielsweise Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, n-Propylcarbonyl, 1-Methylethylcarbonyl, n-Butylcarbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl-, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl, n-Pentyl-
- 45 carbonyl, 1-Methylbutylcarbonyl, 2-Methylbutylcarbonyl, 3-Methylbutylcarbonyl, 2,2-Dimethylpropylcarbonyl, 1-Ethylpropylcarbonyl, n-Hexylcarbonyl, 1,1-Dimethylpropylcarbonyl, 1,2-Dimethylpropyl-

carbonyl, 1-Methylpentylcarbonyl, 2-Methylpentylcarbonyl,
3-Methylpentylcarbonyl, 4-Methylpentylcarbonyl, 1,1-Dimethylbutylcarbonyl, 1,2-Dimethylbutylcarbonyl, 1,3-Dimethylbutylcarbonyl, 2,2-Dimethylbutylcarbonyl, 2,3-Dimethylbutylcarbonyl,
5,3-Dimethylbutylcarbonyl, 1-Ethylbutylcarbonyl, 2-Ethylbutylcarbonyl, 1,1,2-Trimethylpropylcarbonyl, 1,2,2-Trimethylpropylcarbonyl, 1-Ethyl-1-methylpropylcarbonyl, 1-Ethyl-2-methylpropylcarbonyl, n-Heptylcarbonyl, n-Octylcarbonyl, n-Nonylcarbonyl oder
n-Decylcarbonyl genannt. Bevorzugt sind Methylcarbonyl, Ethyl10 carbonyl, n-Propylcarbonyl, n-Butylcarbonyl, i-Propylcarbonyl
oder i-Butylcarbonylreste seien verzweigte oder unverzweigte

Als Alkenylcarbonylreste seien verzweigte oder unverzweigte $C_2-C_{10}-Alkenylcarbonylketten$ wie beispielsweise Ethenylcarbonyl,

- 15 Propenylcarbonyl, 1-Butenylcarbonyl, 2-Butenylcarbonyl,
 3-Butenylcarbonyl, 2-Methylpropenylcarbonyl, 1-Pentenylcarbonyl,
 2-Pentenylcarbonyl, 3-Pentenylcarbonyl, 4-Pentenylcarbonyl,
 1-Methyl-1-butenylcarbonyl, 2-Methyl-1-butenylcarbonyl, 3-Methyl1-butenylcarbonyl, 1-Methyl-2-butenylcarbonyl, 2-Methyl-2-
- 20 butenylcarbonyl, 3-Methyl-2-butenylcarbonyl, 1-Methyl-3-butenylcarbonyl, 2-Methyl-3-butenylcarbonyl, 3-Methyl-3-butenylcarbonyl,
 1,1-Dimethyl-2-propenylcarbonyl, 1,2-Dimethyl-1-propenylcarbonyl,
 1,2-Dimethyl-2-propenylcarbonyl, 1-Ethyl-1-propenylcarbonyl,
- 1-Ethyl-2-propenylcarbonyl, 1-Hexenylcarbonyl, 2-Hexenylcarbonyl, 25 3-Hexenylcarbonyl, 4-Hexenylcarbonyl, 5-Hexenylcarbonyl,
- 1-Methyl-1-pentenylcarbonyl, 2-Methyl-1-pentenylcarbonyl,
 - 3-Methyl-1-pentenylcarbonyl, 4-Methyl-1-pentenylcarbonyl,
 - 1-Methyl-2-pentenylcarbonyl, 2-Methyl-2-pentenylcarbonyl,
 - 3-Methyl-2-pentenylcarbonyl, 4-Methyl-2-pentenylcarbonyl,
- 30 1-Methyl-3-pentenylcarbonyl, 2-Methyl-3-pentenylcarbonyl,
 - 3-Methyl-3-pentenylcarbonyl, 4-Methyl-3-pentenylcarbonyl,
 - 1-Methyl-4-pentenylcarbonyl, 2-Methyl-4-pentenylcarbonyl,
 - 3-Methyl-4-pentenylcarbonyl, 4-Methyl-4-pentenylcarbonyl,
 - 1,1-Dimethyl-2-butenylcarbonyl, 1,1-Dimethyl-3-butenylcarbonyl,
- 35 1,2-Dimethyl-1-butenylcarbonyl, 1,2-Dimethyl-2-butenylcarbonyl,
 - 1,2-Dimethyl-3-butenylcarbonyl, 1,3-Dimethyl-1-butenylcarbonyl,
 - 1,3-Dimethyl-2-butenylcarbonyl, 1,3-Dimethyl-3-butenylcarbonyl,
 - 2,2-Dimethyl-3-butenylcarbonyl, 2,3-Dimethyl-1-butenylcarbonyl,
 - 2,3-Dimethyl-2-butenylcarbonyl, 2,3-Dimethyl-3-butenylcarbonyl,
- 40 3,3-Dimethyl-1-butenylcarbonyl, 3,3-Dimethyl-2-butenylcarbonyl,
 1-Ethyl-1-butenylcarbonyl, 1-Ethyl-2-butenylcarbonyl, 1-Ethyl 3-butenylcarbonyl, 2-Ethyl-1-butenylcarbonyl, 2-Ethyl-2-butenyl carbonyl, 2-Ethyl-3-butenylcarbonyl, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyl
 - carbonyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenylcarbonyl, 1-Ethyl-2-
- 45 methyl-1-propenylcarbonyl, 1-Ethyl-2-methyl-2-propenylcarbonyl,
 1-Heptenylcarbonyl, 2-Heptenylcarbonyl, 3-Heptenylcarbonyl,
 - 4-Heptenylcarbonyl, 5-Heptenylcarbonyl, 6-Heptenylcarbonyl,

1-Octenylcarbonyl, 2-Octenylcarbonyl, 3-Octenylcarbonyl, 4-Octenylcarbonyl, 5-Octenylcarbonyl, 6-Octenylcarbonyl, 7-Octenylcarbonyl, Nonenylcarbonyl oder Dekenylcarbonyl genannt. Bevorzugt sind Ethenylcarbonyl, Propenylcarbonyl, Butenylcarbonyl 5 oder Pentenylcarbonyl.

Als Aryl- seien substituiertes und unsubstituiertes Arylreste, die 6 bis 20 Kohlenstoffatome im Ring oder Ringsystem enthalten genannt. Dabei kann es sich um aneinander kondensierte 10 aromatische Ringe handeln oder um aromatische Ringe, die über Alkyl-, Alkylcarbonyl-, Alkenyl- oder Alkenylcarbonylketten, Carbonyl, Sauerstoff oder Stickstoff verbrückt sind. Die Arylreste können gegebenenfalls noch über eine C_1 - C_{10} -Alkyl-, $C_3-C_8-Alkenyl-$, $C_3-C_6-Alkinyl-$ oder $C_3-C_8-Cycloalkylkette$ an das 15 Grundgerüst gebunden sein. Bevorzugt sind Phenyl oder Naphtyl.

Als Arylcarbonyl- seien substituiertes und unsubstituiertes Arylcarbonylreste, die 6 bis 20 Kohlenstoffatome im Ring oder Ringsystem enthalten genannt. Dabei kann es sich um aneinander kon-20 densierte aromatische Ringe handeln oder um aromatische Ringe, die über Alkyl-, Alkylcarbonyl-, Alkenyl- oder Alkenylcarbonylketten, Carbonyl, Sauerstoff oder Stickstoff verbrückt sind. Bevorzugt sind Phenylcarbonyl oder Naphthylcarbonyl.

- 25 Als Hetaryl- seien substituierte oder unsubstituierte, einfache oder kondensierte aromatische Ringsysteme mit einem oder mehreren heteroaromatischen 3- bis 7gliedrigen Ringen, die ein oder mehrere Heteroatome wie N, O oder S enthalten können und gegebenenfalls über eine $C_1-C_{10}-Alkyl-$, $C_3-C_8-Alkenyl-$ oder
- **30** C_3 - C_8 -Cycloalkylkette an das Grundgerüst gebunden sein können, genannt. Beispiele für derartige Hetarylreste sind Pyrazol, Imidazol, Oxazol, Isooxazol, Thiazol, Triazol, Pyridin, Chinolin, Isochinolin, Acridin, Pyrimidin, Pyridazin, Pyrazin, Phenazin, Purin oder Pteridin. Die Hetarylreste können über die Heteroatome
- 35 oder über die verschiedenen Kohlenstoffatome im Ring oder Ringsystem oder über die Substituenten an das Grundgerüst gebunden sein. Unter Hetarylcarbonylresten sind heteroaromatische Reste zu verstehen, die über einen Carbonylrest an das Grundgerüst gebunden sind. Bevorzugt sind Pyridin, Imidazol, Pyrimidin, Purin,
- 40 Pyrazin oder Chinolin.

WO 00/23577

Als Substituenten der genannten Reste von \mathbb{R}^4 kommen beispielsweise ein oder mehrere Substituenten wie Halogen wie Fluor, Chlor oder Brom, Thio, Nitro, Amino, Hydroxy, Alkyl, Alkoxy, Alkenyl, Alke-45 nyloxy, Alkinyl oder weitere aromatischen oder weitere gesättigte oder ungesättigte nicht aromatische Ringen oder Ringsystemen in Frage. Bevorzugt sind Alkylreste wie $C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl$ wie Methyl,

PCT/EP99/07679 WO 00/23577

Ethyl, Propyl oder Butyl, Halogen wie Chlor, Fluor oder Brom, Hydroxy oder Amino.

Bevorzugt ist für den Rest R4 Wasserstoff.

R⁵ bezeichnet im Rest NR⁴R⁵ Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl-, $C_2-C_{10}-Alkenyl-$, Aryl- oder Hetaryl-, wobei die Alkyl-, Alkenyl-, Aryl- und Hetarylreste die oben genannte Bedeutung haben. Bevor-10 zugt ist Wasserstoff oder C_1 - C_{10} -Alkyl- wie Methyl, Ethyl oder Propyl.

Als Substituenten der genannten Reste von R⁵ kommen beispielsweise ein oder mehrere Substituenten wie Halogen wie Fluor, Chlor oder 15 Brom, Thio, Nitro, Amino, Hydroxy, Alkyl, Alkoxy, Alkenyl, Alkenyloxy, Alkinyl oder weitere aromatischen oder weitere gesättigte oder ungesättigte nicht aromatische Ringen oder Ringsystemen in Frage. Bevorzugt sind Alkylreste wie C1-C6-Alkyl wie Methyl, Ethyl, Propyl oder Butyl, Aryl wie Phenyl, Halogen wie Chlor, 20 Fluor oder Brom, Hydroxy oder Amino.

Weiter können zwei benachbarte Substituenten \mathbb{R}^4 oder \mathbb{R}^5 zusammen einen weiteren substituierten oder unsubstituierten aromatischen, gesättigten oder teilweise gesättigten Ring mit 5 bis 6 Atomen 25 im Ring bilden, der ein oder mehrere Heteroatome wie O, N oder S enthalten kann.

Vorteilhaft bedeutet einer der Substituenten R1, R2 oder R3 in den Formeln I und II Aryl wie Phenyl. Weiterhin bedeutet einer der 30 Substituenten R^1 , R^2 oder R^3 in den Formeln I und II bevorzugt Hydroxy und einer Wasserstoff oder Methyl.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird vorteilhaft bei einem pH-Wert von 4 bis 11, bevorzugt von 4 bis 9 durchgeführt.

Weiterhin werden im Verfahren vorteilhaft von 0,01 bis 10 Gew.-% Nitril oder 0,01 bis 10 Gew.-% eines entsprechenden Aldehyds oder Ketons und 0,01 bis 10 Gew.-% Blausäure verwendet. Vorteilhaft wird das Verfahren mit einem Überschuß an Blausäure durchgeführt.

- 40 Dies führt unter Umständen zu höheren als den angegebenen Blausäureanteilen. Je nach Nitril können unterschiedliche Mengen an Nitril in der Reaktion verwendet werden. Die geringsten Mengen an Nitril werden vorteilhaft bei Nitrilen (Cyanhydrine) verwendet (= Mengen zwischen 0,01 bis 5 Gew.-%), die im Gleichgewicht mit
- 45 den entsprechenden Aldehyden und Blausäure stehen. Da der Aldehyd für die Mikroorganismen oder Enzyme in der Regel toxisch ist. Nitrile, die leicht flüchtig sind, werden ebenfalls vorteilhaft

10

in Mengen zwischen 0,01 bis 5 Gew.-% eingesetzt. Bei höheren Cyanhydrin- bzw. Nitrilmengen läuft die Reaktion verzögert ab. Bei Nitrilen, die nur geringe oder nahezu keine Lösungsmitteleigenschaften haben oder Nitrilen, die sich nur in sehr geringen Mengen in wäßrigen Medium lösen, können vorteilhaft auch größere als die oben angegebenen Mengen eingesetzt werden. Zur Erhöhung des Umsatzes und der Ausbeute wird die Reaktion vorteilhafterweise unter kontinuierlicher Zugabe des racemischen Nitrils durchgeführt. Das Produkt kann nach Ende der Reaktion isoliert werden oder aber in einem Bypass kontinuierlich entfernt werden.

Unter den oben genannten, entsprechenden Aldehyden oder Ketonen sind Verbindungen zu verstehen, die nach Reaktion zwischen dem Aldehyd oder Keton und Blausäure ggf. unter Säurekatalyse das 15 Nitril bilden. Die Reaktion zwischen Aldehyd und Blausäure führt zu Cyanhydrinen, die den Vorteil haben, daß sie mit Aldehyd und Blausäure im Gleichgewicht liegen. Durch die Gleichgewichtseinstellung des Cyanhydrins ist es möglich mit einem Enzym, das nur ein Enatiomer des Nitrils umsetzt, trotzdem zu 100 % Ausbeute in der Theorie zu kommen, da das racemische Nitril ständig nachgeliefert wird. Bei allen anderen Nitrilen wird das enzymatisch nicht umgesetzte Nitril (= "falsches" bzw. anderes Enantiomer) vorteilhaft über eine chemische Reaktion racemisiert und dem Verfahren wieder zugeführt, um eine theoretische Ausbeute von 100 % erreichen zu können, verworfen oder aufgereinigt und chemisch unter Erhalt des Stereozentrums verseift.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird vorteilhaft bei einer Temperatur zwischen 0°C bis 80°C, bevorzugt zwischen 10°C bis 60°C, 30 besonders bevorzugt zwischen 15°C bis 50°C durchgeführt

Unter racemischen Nitrilen im erfindungsgemäßen Verfahren sind Nitrile zu verstehen, die aus einem 50:50 Gemisch der beiden Enantiomere oder aus einem beliebigen anderen Gemisch mit einer 35 Anreicherung eines der beiden Enantiomere im Gemisch bestehen.

Unter chiralen Carbonsäuren sind im erfindungsgemäßen Verfahren zu verstehen, die eine Enantiomerenanreicherung zeigen. Bevorzugt werden im Verfahren Enantiomerenreinheiten von mindestens 90 %ee, bevorzugt von min. 95 %ee, besonders bevorzugt von min. 98 %ee, ganz besonders bevorzugt min. 99 %ee erreicht.

Das erfindungsgemäße Verfahren ermöglicht die Umsetzung einer großen Vielzahl von racemischen Nitrilen zu den chiralen Carbonsäuren. Im Verfahren lassen sich mindestens 25 mmol Nitril/h x mg Protein oder mindestens 25 mmol Nitril/h x g Trockengewicht der Mikroorganismen umsetzen, bevorzugt mindestens 30 mmol Nitril/h x

PCT/EP99/07679 WO 00/23577

11

mg Protein oder mindestens 30 mmol Nitril/h x g Trockengewicht, besonders bevorzugt mindestens 40 mmol Nitril/h x mg Protein oder mindestens 40 mmol Nitril/h x g Trockengewicht, ganz besonders bevorzugt mindestens 50 mmol Nitril/h x mg Protein oder min-5 destens 50 mmol Nitril/h x g Trockengewicht.

Für das erfindungsgemäße Verfahren können wachsende Zellen verwendet werden, die die erfindungsgemäßen Nukleinsäuren, Nukleinsäurekonstrukte oder Vektoren enthalten. Auch ruhende oder aufge-10 schlossene Zellen können verwendet werden. Unter aufgeschlossenen Zellen sind beispielsweise Zellen zu verstehen, die über eine Behandlung mit beispielsweise Lösungsmitteln durchlässig gemacht worden sind, oder Zellen die über eine Enzymbehandlung, über eine mechanische Behandlung (z.B. French Press oder Ultraschall) oder 15 über eine sonstige Methode aufgebrochen wurden. Die so erhaltenen Rohextrakte sind für das erfindungsgemäße Verfahren vorteilhaft geeignet. Auch gereinigte oder angereinigte Enzyme können für das Verfahren verwendet werden. Ebenfalls geeignet sind immobilisierte Mikroorganismen oder Enzyme, die vorteilhaft in der Reak-20 tin Anwendung finden können.

Die im erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten chiralen Carbonsäuren lassen sich vorteilhaft aus der wäßrigen Reaktionslösung über Extraktion oder Kristallisation oder über Extraktion und 25 Kristallisation gewinnen. Hierzu wird die wäßrige Reaktionslösung mit einer Säure wie einer Mineralsäure (z.B. HCl oder H2SO4) oder einer organischen Säure angesäuert vorteilhaft auf pH-Werte unter 2 und anschließend mit einem organischen Lösungsmittel extrahiert. Die Extraktion kann zur Erhöhung der Ausbeute mehr-30 fach wiederholt werden. Als organische Lösungsmittel können prinzipiell alle Lösungsmittel verwendet werden, die mit Wasser gegebenenfalls nach Zugabe von Salzen eine Phasengrenze zeigen. Vorteilhafte Lösungsmittel sind Lösungsmittel wie Toluol, Benzol,

Hexan, Methyltertiärbutylether oder Essigester.

35

Nach Einengen der organischen Phase können die Produkte in der Regel in guten chemischen Reinheiten, das heißt größer 90 % chemische Reinheit, gewonnen werden. Nach Extraktion kann die organische Phase mit dem Produkt aber auch nur zum Teil eingeengt 40 werden und das Produkt auskristallisiert werden. Dazu wird die Lösung vorteilhaft auf eine Temperatur von 0°C bis 10°C abgekühlt. Die Kristallisation kann auch direkt aus der organischen Lösung erfolgen. Das auskristallisierte Produkt kann nochmals in im gleichen oder in einem anderen Lösungsmittel zur erneuten 45 Kristallisation aufgenommen werden und nochmals kristallisiert

werden. Durch die anschließende mindestens einmalige Kristalli-

12

sation kann die Enantiomerenreinheit des Produktes je nach Lage des Eutektikum weiter gesteigert werden.

Die chiralen Carbonsäuren können jedoch auch direkt nach Ansäuern 5 mit einer Säure auf einen pH-Wert vorteilhaft unter 2 aus der wäßrigen Reaktionslösung auskristallisiert werden. Vorteilhaft wird dazu die wäßrige Lösung unter Erwärmen eingeengt und in ihrem Volumen um 10 bis 90 %, bevorzugt 20 bis 80 %, besonders bevorzugt 30 bis 70 % reduziert. Vorzugsweise wird die Kristallisation unter Kühlung durchgeführt. Temperaturen zwischen 0°C bis 10°C sind für die Kristallisation bevorzugt. Aus kostengründen ist die direkte Kristallisation aus der wäßrigen Lösung bevorzugt. Ebenfalls bevorzugt wird eine Aufarbeitung der chiralen Carbonsäuren über ein Extraktion und gegebenenfalls anschließenter der Kristallisation.

Bei diesen bevorzugten Aufarbeitungsarten läßt sich das Produkt des erfindungsgemäßen Verfahrens in Ausbeuten von 60 bis 100 %, bevorzugt von 80 bis 100 %, besonders bevorzugt von 90 bis 100 % bezogen auf das für die Reaktion eingesetzte Nitril isolieren. Das isoliert Produkt zeichnet sich durch eine hohe chemische Reinheit von > 90 %, bevorzugt > 95 % besonders bevorzugt von > 98 % aus. Weiterhin haben die Produkt eine hohe Enantiomerenreinheit, die durch die Kristallisation weiter gesteigert werden kann.

Die so gewonnenen Produkte eignen sich als Ausgangsmaterial für organischen Synthesen zur Herstellung von Pharmaka oder Agrochemikalien oder zur Racematspaltung.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist eine isolierte Nukleinsäuresequenz, die für ein Polypeptid mit Nitrilaseaktivität codiert, ausgewählt aus der Gruppe:

35 a) einer Nukleinsäuresequenz mit der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Sequenz,

30

- b) Nukleinsäuresequenzen, die sich als Ergebnis des degenerierten genetischen Codes von der in SEQ ID NO: 1 dargestellten
 40 Nukleinsäuresequenz ableiten,
- c) Derivate der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Nukleinsäuresequenz, die für Polypeptide mit der in SEQ ID NO: 2 dargestellten Aminosäuresequenzen codieren und mindestens 95 % Homologie auf Aminosäureebene aufweisen, ohne daß die enzymatische Wirkung der Polypeptide wesentlich reduziert ist.

Unter Homologe der erfindungsgemäßen Nukleinsäuresequenz mit der Sequenz SEQ ID NO: 1 sind beispielsweise Allelvarianten zu verstehen, die mindestens 95 % Homologie auf der abgeleiteten Aminosäureebene, bevorzugt mindestens 97 % Homologie, ganz besonders 5 bevorzugt mindestens 98 % Homologie über den gesamten Sequenzbereich aufweisen. Über Teilbereiche der Sequenzen können die Homologien vorteilhaft höher liegen. Die von SEQ ID NO: 1 abgeleitete Aminosäuresequenz ist SEQ ID NO: 2 zu entnehmen. Allelvarianten umfassen insbesondere funktionelle Varianten, die durch 10 Deletion, Insertion oder Substitution von Nukleotiden aus der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Sequenz erhältlich sind, wobei die enzymatische Aktivität der abgeleiteten synthetisierten Proteine für das Einbringen eines oder mehrerer Gene in einen Organismus jedoch erhalten nicht wesentlich reduziert sein sollte. Die 15 Erfindung betrifft damit auch Aminosäuresequenzen, die durch die oben dargestellte Gruppe von Nukleinsäuresequenzen kodiert werden. Vorteilhaft betrifft die Erfindung Aminosäuresequenzen, die durch die Sequenz SEQ ID NO: 1 kodiert werden.

- Weiterhin sind unter Homologe der SEQ ID NO: 1 beispielsweise pilzliche oder bakterielle Homologe, verkürzte Sequenzen, Einzelstrang-DNA oder RNA der codierenden und nichtcodierenden DNA-Sequenz zu verstehen. Homologe der SEQ ID NO: 1 besitzen auf DNA-Ebene eine Homologie von mindestens 60 %, bevorzugt von mindestens 70 %, besonders bevorzugt von mindestens 80 %, ganz besonders bevorzugt von mindestens 90 % über den gesamten in SEQ ID NO: 1 angegebenen DNA-Bereich.
- Außerdem sind unter Homologe der SEQ ID NO: 1 Derivate wie beispielsweise Promotorvarianten zu verstehen. Die Promotoren, die
 den angegebenen Nukleotidsequenzen vorgeschalten sind, können
 durch ein oder mehrere Nukleotidaustausche, durch Insertion(en)
 und/oder Deletion(en) verändert sein, ohne daß aber die Funktionalität bzw. Wirksamkeit der Promotoren beeinträchtigt sind.

 Des weiteren können die Promotoren durch Veränderung ihrer
 Sequenz in ihrer Wirksamkeit erhöht oder komplett durch wirksamere Promotoren auch artfremder Organismen ausgetauscht werden.
- Unter Derivaten sind auch Varianten zu verstehen, deren Nukleotidsequenz im Bereich von -1 bis -200 vor dem Startkodon oder
 0 bis 1000 Basenpaare nach dem Stopkodon so verändert wurden,
 daß die Genexpression und/oder die Proteinexpression verändert,
 bevorzugt erhöht wird.
- Vorteilhaft läßt sich die SEQ ID NO: 1 oder seine Homologen aus Bakterien, bevorzugt aus gram-negativen Bakterien, besonders bevorzugt aus Bakterien der Gattung Alcaligenes, ganz besonders

14

bevorzugt aus Bakterien der Gattung und Art Alcaligenes faecalis über dem Fachmann bekannte Methoden isolieren.

SEQ ID No: 1 oder seine Homologen oder Teile dieser Sequenzen

1 lassen sich beispielsweise mit üblichen Hybridisierungsverfahren oder der PCR-Technik aus anderen Pilzen oder Bakterien isolieren. Diese DNA-Sequenzen hybridisieren unter Standardbedingungen mit den erfindungsgemäßen Sequenzen. Zur Hybridisierung werden vorteilhaft kurze Oligonukleotide der konservierten Bereiche beispielsweise aus dem aktiven Zentrum, die über Vergleiche mit anderen Nitrilasen oder Nitrilhydratasen in dem Fachmann bekannter Weise ermittelt werden können, verwendet. Es können aber auch längere Fragmente der erfindungsgemäßen Nukleinsäuren oder die vollständigen Sequenzen für die Hybridisierung verwendet werden.

15 Je nach der verwendeten Nukleinsäure Oligonukleotid, längeres

15 Je nach der verwendeten Nukleinsäure Oligonukleotid, längeres Fragment oder vollständige Sequenz oder je nachdem welche Nukleinsäureart DNA oder RNA für die Hybridisierung verwendet werden, variieren diese Standardbedingungen. So liegen beispielsweise die Schmelztemperaturen für DNA:DNA-Hybride ca 10°C niedriger als die von DNA:RNA-Hybriden gleicher Länge.

Unter Standardbedingungen sind beispielsweise je nach Nukleinsäure Temperaturen zwischen 42 und 58°C in einer wäßrigen Pufferlösung mit einer Konzentration zwischen 0,1 bis 5 x SSC (1 X SSC 25 = 0,15 M NaCl, 15 mM Natriumcitrat, pH 7,2) oder zusätzlich in Gegenwart von 50 % Formamid wie beispielsweise 42° C in 5 x SSC, 50 % Formamid zu verstehen. Vorteilhafterweise liegen die Hybridisierungsbedingungen für DNA:DNA-Hybride bei 0,1 x SSC und Temperaturen zwischen etwa 20°C bis 45°C, bevorzugt zwischen etwa 30°C bis 45°C. Für DNA:RNA-Hybride liegen die Hybridisierungsbedingungen vorteilhaft bei $0.1 \times SSC$ und Temperaturen zwischen etwa 30°C bis 55°C, bevorzugt zwischen etwa 45°C bis 55°C. Diese angegebenen Temperaturen für die Hybridisierung sind beispielhaft kalkulierte Schmelztemperaturwerte für eine Nukleinsäure mit einer Länge von ca. 100 Nukleotiden und einem G + C-Gehalt von 50 % in Abwesenheit von Formamid. Die experimentellen Bedingungen für die DNA-Hybridisierung sind in einschlägigen Lehrbüchern der Genetik wie beispielsweise Sambrook et al., "Molecular Cloning", Cold Spring Harbor Laboratory, 1989, beschrieben und lassen sich nach dem Fachmann bekannten Formeln beispielsweise abhängig von **40** der Länge der Nukleinsäuren, der Art der Hybride oder dem G + C-Gehalt berechnen. Weitere Informationen zur Hybridisierung kann der Fachmann folgenden Lehrbüchern entnehmen: Ausubel et al. (eds), 1985, Current Protocols in Molecular Biology, John Wiley & Sons, New York; Hames and Higgins (eds), 1985, Nucleic 45 Acids Hybridization: A Practical Approach, IRL Press at Oxford University Press, Oxford; Brown (ed), 1991, Essential Molecular

Biology: A Practical Approach, IRL Press at Oxford University Press, Oxford.

15

Unter dem erfindungsgemäßen Nukleinsäurekonstrukt sind die 5 Nitrilasegen Sequenz SEQ ID No. 1 und seine Homologen zu verstehen, die mit einem oder mehreren Regulationssignalen vorteilhafterweise zur Erhöhung der Genexpression funktionell verknüpft wurden. Beispielsweise handelt es sich bei diesen regulatorischen Sequenzen um Sequenzen an die Induktoren oder Repressoren binden 10 und so die Expression der Nukleinsäure regulieren. Zusätzlich zu diesen neuen Regulationssequenzen kann die natürliche Regulation dieser Sequenzen vor den eigentlichen Strukturgenen noch vorhanden sein und gegebenenfalls genetisch verändert worden sein, so daß die natürliche Regulation ausgeschaltet und die Expression 15 der Gene erhöht wurde. Das Nukleinsäurekonstrukt kann aber auch einfacher aufgebaut sein, das heißt es wurden keine zusätzlichen Regulationssignale vor die Sequenz SEQ ID No. 1 oder seine Homologen inseriert und der natürliche Promotor mit seiner Regulation wurde nicht entfernt. Stattdessen wird die natürliche Regulati-20 onssequenz so mutiert, daß keine Regulation mehr erfolgt und die Genexpression gesteigert wird. Das Nukleinsäurekonstrukt kann außerdem vorteilhafterweise auch eine oder mehrere sogenannte "enhancer Sequenzen" funktionell verknüpft mit dem Promotor enthalten, die eine erhöhte Expression der Nucleinsäuresequenz ermöglichen. Auch am 3'-Ende der DNA-Sequenzen können zusätzliche vorteilhafte Sequenzen inseriert werden wie weitere regulatorische Elemente oder Terminatoren. Die erfindungsgemäßen Nukleinsäuren können in einer oder mehreren Kopien im Konstrukt enthalten sein. Im Konstrukt können noch weitere Marker wie Antibiotikaresistenzen oder Auxotrophien komplementierende Gene gegebenenfalls zur Selektion auf das Konstrukt enthalten sein.

Vorteilhafte Regulationssequenzen für das erfindungsgemäße Verfahren sind beispielsweise in Promotoren wie cos-, tac-, trp-, tet-, trp-tet-, lpp-, lac-, lpp-lac-, lacI^{q-,} T7-, T5-, T3-, gal-, trc-, ara-, SP6-, λ-P_R- oder im λ-P_L-Promotor enthalten, die vorteilhafterweise in gram-negativen Bakterien Anwendung finden. Weitere vorteilhafte Regulationssequenzen sind beispielsweise in den gram-positiven Promotoren amy und SPO2, in den Hefe- oder Pilzpromotoren ADC1, MFα, AC, P-60, CYC1, GAPDH, TEF, rp28, ADH.
40 In diesem Zusammenhang sind auch die Promotoren der Pyruvatdecarboxylase und der Methanoloxidase aus beispielsweise Hansenula vorteilhaft. Es können auch künstliche Promotoren für die Regu-

45 Das Nukleinsäurekonstrukt wird zur Expression in einem Wirtsorganismus vorteilhafterweise in einen Vektor wie beispielsweise einem Plasmid, einem Phagen oder sonstiger DNA inseriert, das

lation verwendet werden.

16

eine optimale Expression der Gene im Wirt ermöglicht. Diese Vektoren stellen eine weitere Ausgestaltung der Erfindung dar. Geeignete Plasmide sind beispielsweise in E. coli pLG338, pA-CYC184, pBR322, pUC18, pUC19, pKC30, pRep4, pHS1, pHS2, pPLc236, pMBL24, pLG200, pUR290, pIN-III¹¹³-B1, λgt11 oder pBdCI, in Streptomyces pIJ101, pIJ364, pIJ702 oder pIJ361, in Bacillus pUB110, pC194 oder pBD214, in Corynebacterium pSA77 oder pAJ667, in Pilzen pALS1, pIL2 oder pBB116, in Hefen 2μM, pAG-1, YEp6, YEp13 oder pEMBLYe23 oder in Pflanzen pLGV23, pGHlac+, pBIN19, pAK2004 oder pDH51. Die genannten Plasmide stellen eine kleine Auswahl der möglichen Plasmide dar. Weitere Plasmide sind dem Fachmann wohl bekannt und können beispielsweise aus dem Buch Cloning Vectors (Eds. Pouwels P. H. et al. Elsevier, Amsterdam-New York-Oxford, 1985, ISBN 0 444 904018) entnommen werden.

Vorteilhafterweise enthält das Nukleinsäurekonstrukt zur Expression der weiteren enthaltenen Gene zusätzlich noch 3' und/oder 5' Terminale regulatorische Sequenzen zur Steigerung der Expression, die je nach ausgewähltem Wirtorganismus und Gen oder Gene für eine optimale Expression ausgewählt werden.

Diese regulatorischen Sequenzen sollen die gezielte Expression der Gene und der Proteinexpression ermöglichen. Dies kann beispielsweise je nach Wirtsorganismus bedeuten, daß das Gen erst nach Induktion exprimiert oder überexprimiert wird, oder daß es sofort exprimiert und/oder überexprimiert wird.

Die regulatorischen Sequenzen bzw. Faktoren können dabei vorzugsweise die Genexpression der eingeführten Gene positiv beeinflussen und dadurch erhöhen. So kann eine Verstärkung der regulatorischen Elemente vorteilhafterweise auf der Transkriptionsebene erfolgen, indem starke Transkriptionssignale wie Promotoren und/oder "Enhancer" verwendet werden. Daneben ist aber auch eine Verstärkung der Translation möglich, indem beispielsweise die Stabilität der mRNA verbessert wird.

In einer weiteren Ausgestaltungsform des Vektors kann der das erfindungsgemäße Nukleinsäurekonstrukt oder die erfindungsgemäße Nukleinsäure enthaltende Vektor auch vorteilhafterweise in Form einer linearen DNA in die Mikroorganismen eingeführt werden und über heterologe oder homologe Rekombination in das Genom des Wirtsorganismus integriert werden. Diese lineare DNA kann aus einem linearisierten Vektor wie einem Plasmid oder nur aus dem Nukleinsäurekonstrukt oder der Nukleinsäure bestehen.

Für eine optimale Expression heterologer Gene in Organismen ist es vorteilhaft die Nukleinsäuresequenzen entsprechend des im Organismus verwendeten spezifischen "codon usage" zu verändern. Der "codon usage" läßt sich anhand von Computerauswertungen 5 anderer, bekannter Gene des betreffenden Organismus leicht ermitteln.

Als Wirtsorganismen für die erfindungsgemäße Nukleinsäure oder dem Nukleinsäurekonstrukt kommen prinzipiell alle pro
10 karyontischen oder eukaryontischen Organismen in Frage. Vorteilhafterweise werden als Wirtsorganismen Mikroorganismen wie Bakterien, Pilze oder Hefen verwendet. Vorteilhaft werden grampositive oder gram-negative Bakterien, bevorzugt Bakterien der Familie Enterobacteriaceae oder Nocardiaceae, besonders bevorzugt Bakterien der Gattungen Escherichia, Pseudomonas oder Rhodococcus verwendet. Ganz besonders bevorzugt ist die Gattung und Art Escherichia coli.

Der Wirtsorganismus gemäß der Erfindung enthält dabei vorzugs20 weise mindestens ein proteinisches Agenz zur Faltung der von
ihm synthetisierten Polypeptide und insbesondere der in dieser
Erfindung beschriebenen Nukleinsäuresequenzen mit Nitrilaseaktivität und/oder die dieses Agenz codierenden Gene, wobei
dieses Agenz in einer Menge vorliegt, die größer ist als die,
die der Grundmenge des betrachteten Mikroorganismus entspricht.
Die für dieses Agenz codierenden Gene sind im Chromosom oder
in extrachromosomalen Elementen wie zum Beispiel Plasmiden enthalten.

30 Beispiele

Beispiel 1: Reinigung der Nitrilase aus Alcaligenes faecalis 1650

1. Herstellung der Zellen

Alcaligenes faecalis 1650 wurde bei 30°C für die Dauer von 8 Stunden in Kulturmedium A unter Schütteln kultiviert.

Kulturmedium A: 40 Hefextrakt 5 g/1 Pepton 3,5 g/1CH₃CO₂NH₄ g/l 5 KH₂PO₄ g/l 0.2 g/1MgSO₄ 45 FeSO₄ $0.03 \, g/1$ g/1NaCl 1 Butyronitril 1 g/1

18

Mit 200 ml dieser Vorkultur wurde ein 101-Fermenter mit 81 frischem Medium A beimpft. Der pH, die Temperatur, der Luftstrom und die Rührgeschwindigkeit lagen bei 7,2; 30°C, 300 l/h und 300 upm. Nach 22 Std. wurden 81 g Naßzellmasse gewonnen. Das entspricht einem Zelltrockengewicht von 3,8 g/l und einer optischen Dichte bei 600 nm von 8.

 Bestimmung der enzymatischen Aktivität gegenüber Mandelonitril

10

Die Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben gewonnen und in 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 7,2 zweimal gewaschen. 40 mg Zelltrockengewicht wurden in 20 ml 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 6,8, resuspendiert und die Reaktion durch Zugabe von 8,3 mM Mandelonitril gestartet. Die Reaktion wurde unter Schütteln bei 40°C

- 15 nitril gestartet. Die Reaktion wurde unter Schütteln bei 40°C durchgeführt. Die Kinetik der Racematspaltung wurde durch Probenentnahme und anschließender Zellabtrennung mit Hilfe der Hochleistungsflüssigkeitschromatographie (ODS Hypersil) verfolgt. Dabei wurde Mandelonitril, Benzaldehyd, Mandelsäureamid und Mandel-
- 20 säure bestimmt. Die Ergebnisse sind in Figur 1 [Umsetzung von Mandelonitril (= Mandelsäurenitril) zu Mandelsäure, Batch] dargestellt. Die Bildungsgeschwindigkeit von Mandelsäure beträgt 41,3 U/g Zelltrockengewicht bei einem Umsatz von 30 %, wobei 1U definiert ist als 1 μmol Mandelsäure, das pro Minute bei 40°C25 gebildet wird.
 - Bestimmung der enzymatischen Selektivität gegenüber Mandelonitril
- 30 Die Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben gewonnen und in 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 7,2 zweimal gewaschen. 40 mg Zelltrockengewicht wurden in 20 ml 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 6,8, resuspendiert und die Reaktion durch Zugabe von 8,3 mM Mandelonitril gestartet. Die Reaktion wurde unter Schütteln bei 30°C
- 35 durchgeführt. Die Kinetik wurde durch Probenentnahme und anschließende Zellabtrennung mit Hilfe der Hochleistungsflüssigkeitschromatographie (Nucleodex ß-PM) verfolgt. Dabei wurde S-(+)- und R-(-)-Mandelsäure bestimmt. Die optische Reinheit der gebildeten R-(-)-Mandelsäure (ee_{R-MS}) betrug 98% bei 50 % Umsatz.
- 40 Die Selektivität des Enzyms (= E) lag bei 50 % Umsatz bei 499.

19

4. Reinigung

In allen Puffern war während der Reinigung -falls nicht anders angegeben- 10 mM DTT anwesend.

Schritt 1: Zellaufschluß

Die Zellen aus je zwei 101-Fermentationen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben gewonnen, abzentrifugiert und zweimal mit 1 l 10 0.1 M Tris/HCl-Puffer, pH 7,2 gewaschen. Die Ausbeute betrug ca. 162 g Zellfeuchtmasse. Je 81 g Zellfeuchtmasse wurden in 160 ml 0.1 M Tris/HCl-Puffer, pH 7,2, resuspendiert und viermal in einem Menton-Gaulin bei 750 bar aufgeschlossen. Das Homogenat wurde dann für 30 min bei 30000 g zentrifugiert und das Pellet verworfen. Der Überstand (140 ml) hatte eine Restaktivität von 73 % wie in Tab. 1 dargestellt.

Schritt 2: Ionenaustauschchromatographie

20 Der Überstand wurde mit Puffer A (20 mM Tris/HCl, pH 8,5) auf 400 ml verdünnt und nochmals bei 23000 g für 20 min zentrifugiert. 350 ml wurden dann auf eine Q-Sepharose Säule (Durchmesser 5 cm, Höhe 22 cm, Volumen 432 ml, Q-Sepharose Fast Flow von Pharmacia) in Puffer A aufgetragen. Bei einem Fluß von 20 ml/25 min wurde zunächst mit 10 % Puffer B (wie Puffer A mit 1 M NaCl) gewaschen (gesamtes Auftrags- und Waschvolumen entsprach 1,5 l). Im Verlauf von 90 min wurde linear das Verhältnis bis zu 60 % B gesteigert. Von 91 bis 120 min wurde dann mit 100 % Puffer B gewaschen. Es wurden 100 40ml-Fraktionen gesammelt. Die Nitrilase eluierte zwischen den Fraktionen 50 und 60. Die Fraktionen wurden vereinigt und durch Ultrafiltration über eine 10 kDa Membran (Amicon) auf ein Volumen von 10 ml aufkonzentriert.

Schritt 3: Molekularsiebchromatographie

Das Konzentrat aus der Ionenaustauschchromatographie (Schritt 2) wurde in zwei Portionen zu je 5 ml durch Molekularsiebchromatographie (Superdex 200 prep. grade, Pharmacia, Trennbereich 10 bis 600 kDa, 2,6 cm Durchmesser, 60 cm Höhe, 325 ml Volumen) weiter gereinigt. Die Detektion erfolgte bei 280 nm. Die Säule war in 20 mM Phosphatpuffer, pH 7,4,5 mM DTT und 150 mM NaCl äquilibriert und wurde mit einem Fluß von 1,5 ml/min betrieben. Es wurden 40 Fraktionen gesammelt. Die Nitril-verseifende Aktivität befand sich in den Fraktionen 3 bis 5.

20

Schritt 4: Ionenaustauschchromatographie

Die vereinigten Fraktionen aus der Molekularsiebchromatographie (Schritt3) wurden durch Ionenaustauschchromatographie über eine

5 Mono Q Säule (Säulenvolumen 1 ml, Mono Q HR515, Pharmacia) weiter gereinigt. Als Puffer A diente 20 mM Tris/HCl, pH 8,5,5 mM DTT, als Puffer B der gleiche Puffer wie in A mit 1 M NaCl. Die Flußgeschwindigkeit betrug 1 ml/min. Die auf eine Leitfähigkeit von ca 6 mS/cm verdünnte Wertfraktion aus der Molekularsiebchromatographie (ca. 100 ml) wurde direkt auf die Mono Q Säule gegeben und das Protein so adsorbiert. Die Säule wurde nach dem Auftrag mit 5 % Puffer B gewaschen. Die Säule wurde in 30 min mit einem Gradienten von 5 % bis 40 % B eluiert, gefolgt von 100 % B für 10 Minuten. Die Elution der Nitrilase erfolgte in Fraktion 17

Die Schritte 1 - 4 der Reinigung werden in Tabelle I wiedergegeben.

20 Tabelle I: Reinigungsschema

25	Probe	Vol. [ml]	Aktivi- tät [U/1]	Gesamt- aktivi- tät [mU]	Aus- beute [%]	Protein [mg/ml]	Gesamt- protein [mg]	Spez. Aktivi- tät [U/g]	
	vor Auf- schluß	160	480	76800	100	_	-	-	
30	nach Auf- schluß	140	400	56000	72,9	-	_	-	
	Q-Sepharose								
	Auftrag	140	192	26880	35	12,4	1736	15	
	WF	400	77	30800	40,1	0,26	104	296	
35	Superdex 200								
	Auftrag	9,5	>378	>3591	4,7	2,41	22,90	>157	
	WF	43	59	2537	3,3	0,21	9,03	281	
Į	MonoQ								
40	Auftrag	100	4,8	480	0,6	0,06	6,33	76	
1	WF	4	>77	308	0,4	0,19	0,76	>405	

Die Wertfraktionen (= WF, Tabelle I) der Molekularsiebchromatographie (Schritt 3) und Ionenaustauschchromatographie über Mono Q 45 (Schritt 4) sind über SDS-PAGE aufgetrennt worden wie in Figur 2 dargestellt.

Schritt 5: Reversed-Phase (RP)-Hochflüssigkeitschomatographie

Die Wertfraktion (Fraktion 17 und 18) der Mono Q Chromatographie (Schritt 4) wurde durch RP-Chromatographie auf Homogenität

5 überprüft und zur Vorbereitung einer Trypsinspaltung weiter gereinigt. Zur Trennung wurde eine Säule (3 cm) von Abimed an einem Hewlett-Packard Gerät (HP 1090) eingesetzt. Als Laufmittel diente Puffer A: Wasser mit 0,1 % TFA und Puffer B: Acetonitril mit 0,1 % TFA. Injektionsvolumen 0,1 ml, Flußgeschwindigkeit

10 0,5 ml/min. Der Elutionsgradient hatte folgenden Verlauf:

	Minute	% Puffer A	% Puffer B	
	0	80	20	
_	2	80	20	
5	22	30	70	
	22,1	0	100	
	24	0	100	
	25	100	0	
۰	30	100	0	

Die Nitrilase eluierte zwischen 12 und 13 Minuten. Im SDS-PAGE entspricht das einer 37 kDa-Bande. Diese Bande wurde ansequenziert. Es wurde der Sequenzer "494 Procise Protein Sequenzer" der Firma Applied Biosystems verwendet. Die so erhaltene N-terminale Sequenz von 39 Aminosäuren wird im Folgenden mit SEQ ID NO: 3 bezeichnet. Die Sequenz ist in der beigefügten Liste der Sequenzen aufgeführt und lautet: Met Gln Thr Arg Lys Ile Val Arg Ala Ala Ala Val Gln Ala Ala Ser Pro Asn Tyr Asp Leu Ala Thr Gly Val Asp Lys Thr Ile Glu Leu Ala Arg Gln Ala Arg Asp Glu Gly.

Herstellung tryptischer Peptide

35 Die Probe aus der Mono Q Chromatographie (Schritt 4) wurde wie folgt vorbehandelt: das Protein (ca 0,6 mg) wurde durch 12,5 % TCA gefällt und das Pellet dreimal mit 1 ml Ether/Ethanol (1:1) gewaschen. Das Pellet wurde in 0,2 ml 6 M Guanidin HCl, 25 mM Tris/HCl, pH 8,5 gelöst. Zu dieser Lösung wurden 2,6 μl einer 1 M DTT-Lösung zur Reduktion der Disulfitbrücken gegeben. Die Probe wurde eine Stunde in Dunkelheit geschüttelt. Danach wurde das Protein mit 1,5 μl einer 4-Vinylpyridinlösung (35 %) für 2 Stunden in Dunkelheit umgesetzt. Die Reaktion wurde durch Inkubation für 1 Stunde mit 2,6 μl einer 1 M DTT-Lösung beendet. Das vinylpyrilidierte Enzym wurde wie oben beschrieben durch RP-HPLC gereinigt. Die Retentionszeit betrug nun zwischen 10 und 11 Minuten. Die Wertfraktion, identifiziert durch ihr Molekular-

PCT/EP99/07679 WO 00/23577

22

gewicht, wurde gesammelt und auf 0,02 ml aufkonzentriert. Dazu wurden 0,01 ml Acetonitril und 0,1 M Tris/HCl, pH 8,5 ad 0,2 ml gegeben. Zur Korrektur des pH-Wertes wurden noch ca. 0,05 ml 0,1 M NaOH zugesetzt. Die Probe (0,3 mg geschätzte Proteinmenge) 5 wurde mit 0,032 ml einer 1 mg/ml Trypsinlösung in 0,1 M Tris/HCl, pH 8,5, 5 % Acetonitril, versetzt und über Nacht bei 37°C inkubiert. Der Verdau wurde mit 0,01 ml Essigsäure gestoppt und dann zentrifugiert. Der Überstand wurde durch RP-HPLC auf C18 getrennt. (Laufsystem: Puffer A: Wasser, 0,1 % TFA, Puffer B: 10 Acetonitril, 0,1 % TFA). Peptide (Detektion 205 nm und 280 nm) wurden gesammelt und sequenziert. Es wurde der Sequenzer "494 Procise Protein Sequenzer" der Firma Applied Biosystems verwendet. Die interne Peptidsequenz von 21 Aminosäuren wird im folgenden mit SEQ ID NO: 4, die interne Peptidsequenz von 15 11 Aminosäuren mit SEQ ID NO : 5 bezeichnet. SEQ ID NO : 4 und 5 sind in der beigefügten Liste der Sequenzen aufgeführt und

SEO ID NO: 4

lauten:

20 Glu Glu Ala Pro Glu Gln Gly Val Gln Ser Lys Ile Ala Ser Val Ala Ile Ser His Pro Gln

SEQ ID NO: 5

Glu Glu Ala Pro Glu Gln Gly Val Gln Ser Lys

25

Aktivität der gereinigten Nitrilase gegenüber Mandelonitril

Die Aktivität der gereinigten Nitrilase gegenüber Mandelonitril wurde wie in Beispiel 2 beschrieben untersucht. Die spezifische 30 Aktivität des gereinigten Proteins gegenüber Mandelonitril lag bei 12380 U/g Protein.

Klonierung der Nitrilase aus Alcaligenes faecalis Beispiel 2: 1650

35

Aus den in Beispiel 1 dargestellten Peptidsequenzen SEQ ID NO : 3 und 4 wurden Nukleotidsonden abgeleitet und synthetisiert. Von der SEQ ID NO : 3, der N-terminalen Peptidsequenz, war die abgeleitete Nukleotidsonde ein 23 mer, 64 mal degeneriert (in der 40 Sequenz der Nukleotidsonde wird A, C, G oder T durch N ersetzt; A oder G durch R; C oder G durch S). Durch den hohen Prozentanteil an GC der in der Literatur beschriebenen Stämme Alcaligenes (Wada et al., 1992, Nucl. Acids Res., 20, 2111-2118) waren im Falle des Glutamins und des Isoleucins die Auswahl der dritten

45 Position des Codons vorgegeben. Die Nukleotidsonde, die im Folgenden mit SEQ ID NO : 6 bezeichnet wird, stellt den 5'-Primer 23

für die nachfolgende PCR dar, wobei S = C oder G und N = A, C, G oder T bedeutet, und lautet:

SEQ ID NO : 6
5 5'-ATGCAGACNAGNAARATCGTSCG-3'

Von SEQ ID NO: 4, der internen Peptidsequenz, wurde ein 20 mer als Nukleotidsonde abgeleitet, 256 mal degeneriert (in der Sequenz der Nukleotidbasen wird A, C, G oder T durch N ersetzt;

10 A oder G durch R; C oder G durch S). Durch den hohen Prozentanteil an GC der Stämme Alcaligenes war im Falle des Lysins die Auswahl der dritten Position des Codons vorgegeben. Diese Nukleotidsonde stellt den 3'-Primer für die nachfolgende PCR dar und wird im Folgenden mit SEQ ID NO: 7 bezeichnet. Sie ist in der beigefügten Liste der Sequenzen aufgeführt und lautet:

SEQ ID NO : 7 5'-TNGCSACNGANGCRATCTTG-3'

20 Mit Hilfe dieses Primerpaars, SEQ ID NO: 6 und 7, wurde die PCR an chromosomaler DNA aus Alcaligenes faecalis 1650 durchgeführt. Die Isolierung chromosomaler DNA erfolgte nach Zelllyse mit Lysozym und Proteinase K-Behandlung nach der dem Fachmann bekannten klassischen Methode (Ausubel, F. M. et al. (1994) Current protocols in molecular biology, John Wiley and Sons).

Unter Verwendung der Pwo-Polymerase beinhaltete die PCR eine Denaturierung für 3 min bei 95°C; 35 Zyklen mit einer Denaturierung für 1 min bei 95°C, einer Primeranlagerung für 1 min 30 sec bei 30 58°C und eine Polymerisation für 1 min 30 sec bei 72°C; und einer Abschlußpolymerisation für 5 min bei 72°C.

Unter diesen Bedingungen wurde aus der chromosomalen DNA aus Alcaligenes faecalis 1650 ein etwa 1 kb großes Fragment ampli35 fiziert. Zur Klonierung des PCR-Produktes wurde an die bereits erwähnten Primer je eine XbaI-Restriktions-schnittstelle und zwei zusätzliche Nukleotide angehängt (5'-AATCTAGA bzw. 5'-ATTCTAGA) und die PCR-Reaktion unter den oben genannten Bedingungen wiederholt. Erneut wurde ein etwa 1 kb-großes Fragment amplifiziert,

- das nach Reinigung und XbaI-Verdau in analog verdauten pUC18 ligiert wurde. Nach Transformation von E. coli JM109 und Isolierung des resultierenden Plasmids wurde die DNA durch Sequenzierung und anschließenden genomischen Southern Blot verifiziert. Die molekularbiologischen und mikrobiologischen
- 45 Methoden zur Isolierung des kompletten Nitrilase-Gens (nit)

24

erfolgte nach den dem Fachmann bekannten klassischen Methoden. Die komplette Nitrilase-Sequenz ist in SEQ ID NO: 1 dargestellt.

Beispiel 3: Homologie mit anderen Proteinen, Identifizierung der homologen Sequenz 5

Der Vergleich mit Sequenzen aus der Proteindatenbank SWISSPROT zeigte, daß das Nitrilasegen in dieser Erfindung 11 bis 96 % Homologie zu bekannten Nitrilasen auf Aminosäureebene besitzt.

- 10 Die höchste Sequenzhomologie wurde zu der Arylacetonitrilspezifischen Nitrilase aus Alcalignes faecalis JM3 (Nagasawa et al., Eur. J. Biochem. 1990, 194, 765-772) gefunden. Die beiden Nitrilasegene weisen eine Identität von 93,2 % auf Nukleotidebene über einen Bereich von 1071 bp auf. Die abgeleitete Aminosäure-
- 15 sequenz weist eine Identität von 96,1 % über einen Bereich von 356 Aminosäuren auf. Die geringste Homologie von 11,4 % über einen Bereich von 534 Aminosäuren wurde zu der Nitrilase aus Rhodococcus erythropolis SK92 (EP-A-0 719 862) gefunden.
- 20 Beispiel 4: Heterologe Expression der Nitrilase in E. coli

Zur Klonierung in den Expressionsvektor pJOE2702 wurde das nit-Gen amplifiziert. Dabei wurde als 5'-Primer für die PCR die o.g. SEQ ID NO : 3 ausgewählt, wobei an das 5'-nit-Ende eine mit dem

- 25 Translationsstart überlappende NdeI-Schnittstelle angefügt wurde. Dieser Primer wird im Folgenden als SEQ ID NO : 8 bezeichnet und ist in der beigefügten Liste der Sequenzen aufgeführt. Als 3'-Primer wurde ein 24 mer aus dem 3'-Bereich des nit-Gens ausgewählt, bei dem eine an das Stopcodon angrenzende BamHI-Schnitt-
- 30 stellen angefügt wurde. Er wird im Folgenden als SEQ ID NO : 9 bezeichnet und ist in der nachfolgenden Liste der Sequenzen aufgeführt.
- 5'-TTAATCATATGCAGACAAGAAAAATCGTCCG-3' (= SEQ ID NO: 8) 35 5'-AAGGATCCTCAAGACGGCTCTTGCACTAGCAG-3' (= SEQ ID NO : 9)

Unter Verwendung der Pwo-Polymerase beinhaltete die PCR eine Denaturierung für 3 min bei 94°C; 25 Zyklen mit einer Denaturierung für 1 min bei 93°C, einer Primeranlagerung für 1 min 30 sec bei

- 40 55°C und einer Polymerisation für 1 min 30 sec bei 72°C bzw. einer Abschlußpolymerisation für 5 min bei 72°C. Das erhaltene PCR-Fragment wurde gereinigt, mit NdeI/BamHI verdaut und in analog verdauten Vektor pJOE2702 (Volff et al., 1996, Mol. Microbiol., 21(5), 1037-1047) integriert. Das resultierende Plasmid wurde mit
- 45 pDHE 19.2 bezeichnet und ist in Figur 3 dargestellt. Durch die Integration über die NdeI/BamHI-Schnittstellen steht das nit-Gen in dem Plasmid pDHE19.2 unter Transkriptionskontrolle des in

25

pJOE2702 enthaltenen Promotors rhap, der aus dem positiv regulierten L-Rhamnose-Operon rhaBAD in E. coli (Egan & Schleif, 1994, J.Mol. Biol., 243, 821-829) stammt. Die Transkriptionstermination des nit-Gens und die Translationsinitiation erfolgen ebenfalls über Vektorsequenzen. Daneben enthält das Plasmid noch ein Gen, das die Ampicillin-Resistenz ApR verleiht.

Die heterologe Expression der Nitrilase wurde bei dem das Plasmid pDHE19.2 enthaltenden Stamm E. coli JM109 gezeigt. Zu diesem

10 Zweck wurde der Stamm JM109 (pDHE19.2) im Kulturmedium TB bei 37°C mit 100 μg/ml Ampicillin (Tartof, Hobbs 1987) unter Schütteln angezogen. Bei einer OD₆₀₀ von 1,7 wurde die Kultur 1:200 in frisches TB-Medium, das zur Induktion der Nitrilase 0,2 % (w/v) L-Rhamnose enthielt, überimpft und bei 30°C unter Schütteln kultiviert. Nach 8 Stunden wurden die Zellen geerntet, mit 10 mM Na/K-Phosphatpuffer, pH 7,2, gewaschen, in demselben Puffer entsprechend einer OD₆₀₀ von 10 resuspendiert und nach Ultraschallbehandlung aufgeschlossen.

- 20 Beispiel 5: Bestimmung der Nitrilase-Aktivität des rekombinaten Stamms E. coli JM109 (pDHE19.2)
 - 1. Herstellung der Zellen
- 25 E. coli JM109 (pDHE19.2) wurde bei 37°C für die Dauer von 6 Stunden in TB-Medium + 100 μg/ml Ampicillin unter Schütteln kultiviert. Bei einer OD₆₀₀ von 4 wurde mit 100 ml dieser Vorkultur ein 101-Fermenter mit 81 frischem TB-Medium + 100 μg/ml Ampicillin + 2 g/l L-Rhamnose beimpft. Der pH, die Temperatur, 30 der Luftstrom und die Rührgeschwindigkeit lagen bei 7,2, 30°C,
 - 300 1/h und 400-650 upm. Nach 16 Stunden wurden die Zellen geerntet. Zu diesem Zeitpunkt betrug die optische Dichte bei 600 nm 18, was einem Zelltrockengewicht von 7,8 g/l entsprach.
- 35 2. Bestimmung der spezifischen Aktivität gegenüber Mandelonitril

Die Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben gewonnen und in 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 7,2 gewaschen. 2 mg Zelltrockengewicht wurden in 1 ml 10 mM Na/K-Phospatpuffer, pH 7,2, re-

- 40 suspendiert und die Reaktion durch Zugabe von 8,3 mM Mandelonitril gestartet. Die Reaktion wurde unter Schütteln bei 40°C
 durchgeführt. Die Kinetik wurde über Probenentnahme und anschließende Hochleistungsflüssigkeitschromatographie (ODS Hypersil)
 verfolgt. Dabei wurde Mandelonitril, Benzaldehyd, Mandelsäureamid
- 45 und Mandelsäure bestimmt. Die Bildungsgeschwindigkeit von Mandelsäure beträgt 403 U/g Zelltrockengewicht bei einem Umsatz von

26

30 %, wobei 1U definiert ist als 1 μmol Mandelsäure, das pro Minute bei 40°C gebildet wird.

Beispiel 6: Synthese von R-Mandelsäure über Verseifung von

Mandelonitril mit Hilfe von E. coli JM109 (pDHE19.2)

in Suspension

In einem Volumen von 11 10 mM Na/K-Phosphatpuffer, pH 7,2, der den Stamm E. coli JM109 (pDHE19.2) in einer Konzentration von 10 2 g/l enthielt, wurde bei 40°C unter Rühren mit einem Blattrührer über 10 Stunden Mandelonitril in einer Konzentration von 1,3 g/l zudosiert. Die Dosierung wurde über den Nitril-Verbrauch reguliert. Die Bildungsgeschwindigkeit von R-Mandelsäure wurde wie in Beispiel 5 beschrieben verfolgt. Die Ergebnisse sind in Figur 4 dargestellt.

Beispiel 7: Gewinnung von R-Mandelsäure über Extraktion aus dem Reaktionsansatz der Mandelonitril-Verseifung durch E. Coli JM109 (pDHE19.2) in Suspension

Der in Beispiel 6 erhaltene, wässrige Reaktionsansatz an Mandelsäure wurde von den Zellen über Zentrifugation befreit, mit einer Säure auf pH 2 gestellt und dreimal mit Methyltertiärbutylether (MTBE) extrahiert. Nach Abdampfen des organischen Lösungsmittels

25 des Mandelsäureextraktes wurden die so erhaltenen, weißen Mandelsäurekristalle rückgelöst und auf chemische und optische Reinheit über Hochleistungsflüssigkeitschromatographie untersucht. Die chemische Reinheit lag bei 99 %, die optische Reinheit der R-Mandelsäure bei 97,4 % ee.

30

45

- Beispiel 8: Gewinnung von R-Mandelsäure über Kühlungs-Kristallisation aus dem Reaktionsansatz der Mandelonitril-Verseifung durch E. coli JM109 (pDHE19.2) in Suspension
- 35 Der in Beispiel 6 erhaltene, wässrige Reaktionsansatz an Mandelsäure wurde von den Zellen über Zentrifugation befreit, unter Erwärmung und Rührung auf 40 % des Ausgangsvolumens aufkonzentriert und mit einer Säure auf pH 2 gestellt. Durch Abkühlung im Eisbad wurde die Mandelsäure auskristallisiert und die so erhaltenen,
- 40 weißen Mandelsäurekristalle über eine Nutsche abgesaugt und getrocknet. Die Kristalle wurden rückgelöst und über Hochleistungsflüssigkeitschromatographie auf chemische und optische Reinheit untersucht. Die chemische Reinheit lag bei 99,1 %, die optische Reinheit der R-Mandelsäure lag bei 99,8 % ee.

27

Beispiel 9: Umsetzung verschiedener Nitrile

Mit dem E. coli Stamm (siehe Beispiel 6) oder mit dem Ausgangsstamm Alcaligenes wurden verschieden Nitrile umgesetzt. Die

5 Alcaligenes-Zellen wurden in 400 ml Alcaligenes-Medium (siehe oben Medium A) bei 30°C und 160 Upm für 16 Stunden (= h) angezogen. Die Zellernte erfolgte durch Zentrifugation (30 min, 4°C und 5000 Upm). Je 150 µl einer Zellsuspension wurden pro Well in eine Mikrotiterplatte pipetiert. Die Platte wurde anschließend zentrifugiert. Der Überstand wurde abgesaugt und die Zellpellets zweimal mit Na₂HPO₄ (1,42 g/l in Finnaqua, pH 7,2) gewaschen. Anschließend wurde die Substratlösung (150 µl) zupipettiert und die Zellen erneut resuspendiert. Je eine 12-er Reihe der Mikrotiterplatte wurde mit einem Substrat versetzt. Als Kontrolle wurde eine Reihe mit der Substratlösung ohne Zellen genommen (= Leer-

Die Mikrotiterplatten wurden bei 30°C und 200 Upm für 2 Stunden im Schüttelinkubator belassen. Danach wurden die Zellen abzentri-**20** fugiert und im Überstand die entstandene Menge an NH_4 -Ionen mit Hilfe der Biomek-Geräts bestimmt. Die Messung erfolgte bei 620 nm gegen eine Eichkurve, die mit verschiedenen NH4OH-Lösungen erstellt wurden war (siehe Figur 5). Als Substrate wurden Mandelonitril (= 1), 2-Phenylpropionitril (= 2), 2-Phenylbutyronitril 25 (= 3), Benzylcyanid (= 4), 4-Chlorbenzylcyanid (= 5), 4-Brombenzylcyanid (= 6), Propionitril (= 7), 2-Methylbutyronitril (= 8, 2-Cyanobutan), Geranonitril (= 9), Valeronitril (= 10), 3-Cyanpyridin (= 11), 3-Biphenyl-2-hydroxy-butyronitril (= 12), 4-Flourbenzylcyanid (= 13, 4-Fluorophenylacetronitril) und 30 α -(3-Heptyl)-nitro-triacetonitril (= 14) verwendet. Die Substrate wurden 0,2 molar in Methanol angesetzt und von dieser Stammlösung ausgehend mit Na₂HPO₄ (1,42 g/l in Finnaqua, pH 7,2) auf 10 mM verdünnt. Die Zellsuspensionen wurden auf 2 g/l Biotrockenmasse standardisiert. Tabelle II gibt die Mittelwerte einer Mikrotiter-35 plattenreihe bei der Umsetzung wieder.

Tabelle II: Umsetzung verschiedener Nitrile mit Nitrilase 1650

	Substrat-Nr.	μmo1/1	Aktivität	% Umsatz	
5	1	2141,2	8,9	86,3	
	2	1001,1	4,1	70,2	
	3	24,4	0,1	44,3	
	4	2210,5	9,2	100	
10	5	2136,3	8,9	100	
	6	1500,8	6,2	100	
	7	4,9	0,02	NA	
	8	-	-	NA	
- [9	_		NA	
15	10	113,4	0,47	NA NA	
	11	_	_	NA	
	12	-	_	NA	
	13	2222,9	9,2	100	
20	14	84,8	0,35	44,1	

Figur 6 gibt die Ergebnisse der Umsetzung als Aktivitätswerte wieder.

Patentansprüche

WO 00/23577

- Isolierte Nukleinsäuresequenz, die für ein Polypeptid mit
 Nitrilaseaktivität codiert, ausgewählt aus der Gruppe:
 - a) einer Nukleinsäuresequenz mit der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Sequenz,
- b) Nukleinsäuresequenzen, die sich als Ergebnis des degenerierten genetischen Codes von der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Nukleinsäuresequenz ableiten,
- c) Derivate der in SEQ ID NO: 1 dargestellten Nukleinsäuresequenz, die für Polypeptide mit der in SEQ ID NO: 2
 dargestellten Aminosäuresequenzen codieren und mindestens
 95 % Homologie auf Aminosäureebene aufweisen, ohne daß
 die enzymatische Wirkung der Polypeptide wesentlich
 reduziert ist.

20

- 2. Aminosäuresequenz codiert durch eine Nukleinsäuresequenz gemäß Anspruch 1.
- Aminosäuresequenz nach Anspruch 2, codiert durch die in
 SEQ ID NO: 1 dargestellte Sequenz.
 - 4. Nukleinsäurekonstrukt enthaltend eine Nukleinsäuresequenz gemäß Anspruch 1, wobei die Nukleinsäuresequenz mit einem oder mehreren Regulationssignalen verknüpft ist.

30

- 5. Vector enthaltend eine Nukleinsäuresequenz gemäß Anspruch 1 oder ein Nukleinsäurekonstrukt gemäß Anspruch 4.
- 6. Mikroorganismus enthaltend mindestens eine Nukleinsäuresequenz gemäß Anspruch 1 oder mindestens ein Nukleinsäurekonstrukt gemäß Anspruch 4.
- Mikroorganismus nach Anspruch 6, wobei es sich bei dem Mikroorganismus um ein Bakterium der Gattungen Escherichia,
 Pseudomonas oder Alcaligenes handelt.

45 Zeichn.

30

WO 00/23577

 Verfahren zur Herstellung von chiralen Carbonsäuren der allgemeinen Formel I

$$R^{\frac{2}{\star \prod_{R^3}^{1}}}COOH \tag{1},$$

dadurch gekennzeichnet, daß man racemische Nitrile der allgemeinen Formel II

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} CN$$
 (II)

15

20

25

in Gegenwart einer Aminosäuresequenz gemäß Anspruch 2 oder 3 oder einem wachsenden, ruhenden oder aufgeschlossenen Mikroorganismus gemäß Anspruch 6 oder 7 umsetzt und wobei mindestens 25 mmol Nitril/h pro mg Protein oder 25 mmol Nitril/h pro g Trockengewicht zu den chiralen Carbonsäuren umgesetzt werden,

wobei die Substituenten und Variablen in den Formeln I und II folgende Bedeutung haben:

- * ein optisch aktives Zentrum
- $R^1,\ R^2,\ R^3 \ unabhängig \ voneinander \ Wasserstoff, \ substituiertes \\ oder \ unsubstituiertes, \ verzweigtes \ oder \ unverzweigtes \\ C_1-C_{10}-Alkyl-,\ C_2-C_{10}-Alkenyl-, \ substituiertes \ oder \\ unsubstituiertes \ Aryl-,\ Hetaryl-,\ OR^4 \ oder \ NR^4R^5 \ und \\ wobei \ die \ Reste \ R^1,\ R^2 \ und \ R^3 \ immer \ unterschiedlich \ sind,$
- Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₁₀-Alkyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-, C₁-C₁₀-Alkylcarbonyl-, C₂-C₁₀-Alkenyl-carbonyl-, Aryl-, Arylcarbonyl-, Hetaryl- oder Hetaryl-carbonyl-,

40

- Wasserstoff, substituiertes oder unsubstituiertes, verzweigtes oder unverzweigtes C_1 - C_{10} -Alkenyl-, Aryl- oder Hetaryl-.
- **45** 9. Verfahren nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß einer der Substituenten \mathbb{R}^1 , \mathbb{R}^2 oder \mathbb{R}^3 \mathbb{OR}^4 bedeutet.

31

10. Verfahren nach Anspruch 8 oder 9, dadurch gekennzeichnet, daß einer der Substituenten R^1 , R^2 oder R^3 Aryl- bedeutet.

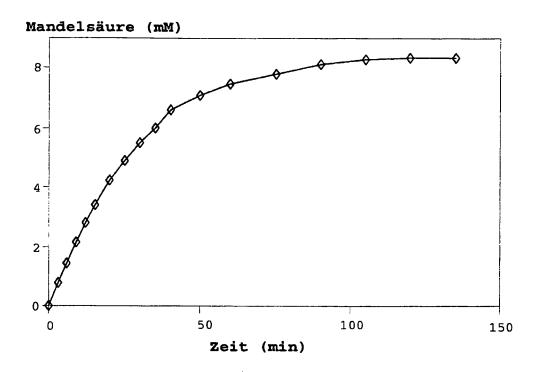
- 11. Verfahren nach den Ansprüchen 8 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß das Verfahren in wäßriger Reaktionslösung bei einem pH zwischen 4 bis 11 durchgeführt wird.
- 12. Verfahren nach den Ansprüchen 8 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß im Verfahren 0,01 bis 10 Gew.-% Nitril oder
 10 0,01 bis 10 Gew.-% eines entsprechenden Aldehyds oder Ketons und 0,01 bis 10 Gew.-% Blausäure umgesetzt werden.
- Verfahren nach den Ansprüchen 8 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß das Verfahren bei einer Temperatur zwischen
 0°C bis 80°C durchgeführt wird.
- Verfahren nach den Ansprüchen 8 bis 13, dadurch gekennzeichnet, daß die chirale Carbonsäure über Extraktion oder Kristallisation oder Extraktion und Kristallisation in Ausbeuten von 60 bis 100 % aus der Reaktionslösung gewonnen wird.
- 15. Verfahren nach den Ansprüchen 8 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß die chirale Carbonsäure eine optische Reinheit von mindestens 90 %ee besitzt.

30

35

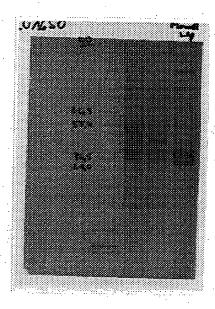
40

Figur 1

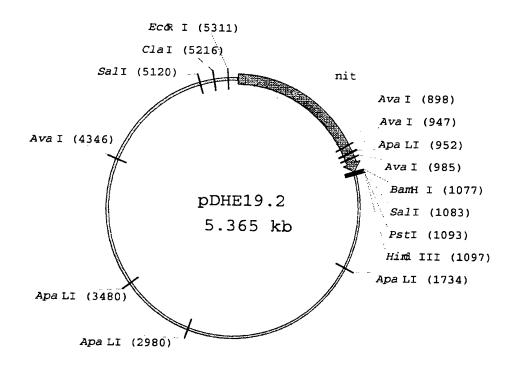


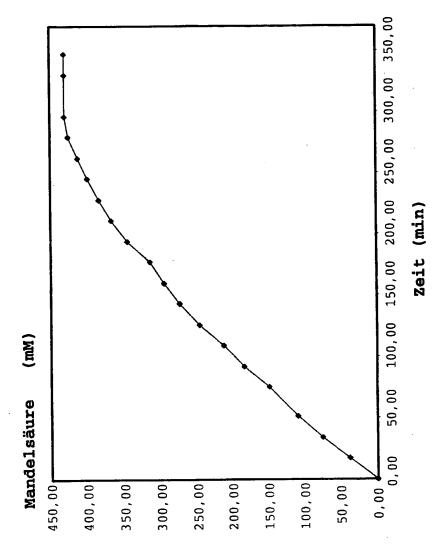
2/6

Figur 2



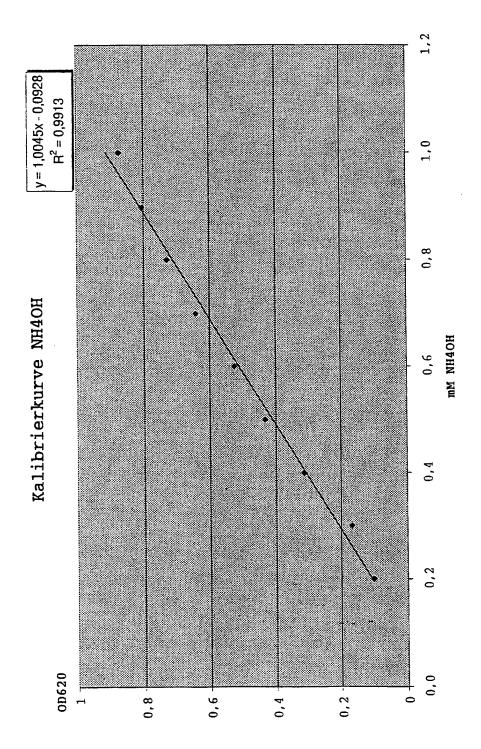
Figur 3



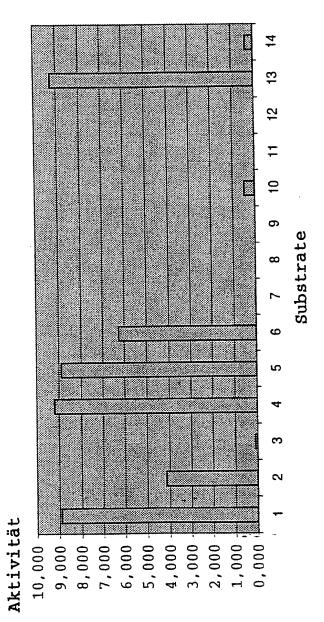


Figur 4





Substratspezifitäten der Nitrilase 1650



Figur 6

1

SEQUENZPROTOKOLL

- (1) ALGEMEINE INFORMATION:
 - (i) ANMELDER:
 - (A) NAME: BASF Aktiengesellschaft
 - (B) STRASSE: Carl-Bosch-Strasse 38
 - (C) ORT: Ludwigshafen
 - (D) BUNDESLAND: Rheinland-Pfalz
 - (E) LAND: Bundesrepublik Deutschland
 - (F) POSTLEITZAHL: D-67056
 - (ii) ANMELDETITEL: Verfahren zur Herstellung chiraler Carbonsaeuren aus Nitrilen mit Hilfe einer Nitrilase oder Mikroorganismen, die ein Gen fuer die Nitrilase enthalten
 - (iii) ANZAHL DER SEQUENZEN: 9
 - (iv) COMPUTER-LESBARE FORM:
 - (A) DATENTRÄGER: Floppy disk
 - (B) COMPUTER: IBM PC compatible
 - (C) BETRIEBSSYSTEM: PC-DOS/MS-DOS
 - (D) SOFTWARE: PatentIn Release #1.0, Version #1.25 (EPA)
- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 1:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 1071 Basenpaare
 - (B) ART: Nukleinsäure
 - (C) STRANGFORM: Doppel
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: DNS (genomisch)
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
 - (ix) MERKMALE:
 - (A) NAME/SCHLÜSSEL: CDS
 - (B) LAGE: 1..1071
 - (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 1:

ATG CAG ACA AGA AAA ATC GTC CGG GCA GCC GCC GTA CAG GCC GCC TCT

Met Gln Thr Arg Lys Ile Val Arg Ala Ala Val Gln Ala Ala Ser

1 5 10 15

. 2

							. 4										
					GCA											96	
Pro	Asn	Tyr	Asp	Leu	Ala	Thr	Gly	Val	Asp	Lys	Thr	Ile	Glu	Leu	Ala		
			20					25					30				
ССТ	CAG	GCC	CGC	САТ	GAG	GGC	тст	GAC	ርጥር	ΑΤС	GTG	ጥጥጥ	GGT	GAA	ACC	144	
					Glu												
9	01	35	9			0-1	40					45	2				
		,,,										•••					
TGG	CTG	CCC	GGA	TAT	CCC	TTC	CAC	GTC	TGG	CTG	GGC	GCA	CCG	GCC	TGG	192	
Trp	Leu	Pro	Gly	Tyr	Pro	Phe	His	Val	Trp	Leu	Gly	Ala	Pro	Ala	Trp		
	50					55					60					• •	
ጥርር	СТС	72 72 72 72 74 75	ጥልር	ልርጥ	GCC	CGC	тас	ጥልጥ	GCC	AAC	тсс	СТС	TCG	CTG	GAC	240	
					Ala												
65	Lcu	<i></i>	-3-		70	9	-,-	-2-		75					80		
					CGC											288	
Ser	Ala	Glu	Phe		Arg	Ile	Ala	Gln		Ala	Arg	Thr	Leu		Ile		
				85					90					95			
TTC	ATC	GCA	CTG	GGT	TAT	AGC	GAG	CGC	AGC	GGC	GGC	AGC	CTT	TAC	CTG	336	
					Tyr												
			100	-	_			105		. –	_		110				
																204	
					GAC											384	
Gly	Gln		Leu	Ile	Asp	Asp		GIÀ	Glu	Met	Leu		ser	Arg	Arg		
		115					120					125					
AAA	CTC	AAA	CCC	ACG	CAT	GTA	GAG	CGC	ACC	GTA	TTT	GGT	GAA	GGT	TAT	432	
Lys	Leu	Lys	Pro	Thr	His	Val	Glu	Arg	Thr	Val	Phe	Gly	Glu	Gly	Tyr		
_	130					135					140						
						maa				ome.	001	000	CITIC	CCM	CCM	480	
					GTG											400	
	Arg	Asp	Leu	116	Val	ser	Asp	THI	Glu		GIĀ	Arg	vai	GIY	160		
145					150					155					100		
CTA	TGC	TGC	TGG	GAG	CAT	TTG	TCG	CCC	TTG	AGC	AAG	TAC	GCG	CTG	TAC	528	}
Leu	Cys	Cys	Trp	Glu	His	Leu	Ser	Pro	Leu	Ser	Lys	Tyr	Ala	Leu	Tyr	•	
				165					170					175			
mcc	CAC	$C_{N}T_{C}$	CNN	CCC	TTA	CAC	שייה ע	CCT	GCC	тсс	CCG	ጥርር	աան	тĊĠ	CTA	57€	;
					Ile												
Ser	GIII	UIS	180	AIG	116	1113	110	185	mu	TTP	110	DCI	190				
			100					103					130				
TAC	AGC	GAA	CAG	GCC	CAC	GCC	CTC	AGT	GCC	AAG	GTG	AAC	ATG	GCT	GCC	624	ļ
Tyr	Ser	Glu	Gln	Ala	His	Ala	Leu	Ser	Ala	Lys	Val	Asn	Met	Ala	Ala		
		195					200					205				-	
mcc.	~~~	አመ ጥ	W y W	maa	GTT	~~~	CCC	כאכ	TV-C	rpmm	ልርር	አጥ <u></u> ር	GCC	GCC	ACC	672	2
																072	•
ser			ıyı	ser	Val	215		GIII	Cys	FIIE	220	116	ALG	ALG	JUL		
	210					تدع					220						

	wo	 	, ,											PC	T/EP99/07679	
	WU	0/2357	, ,				3									
AGT Ser 225	GTG Val	GTC Val	ACC Thr	Gln	GAG Glu 230	ACG Thr	CTA	GAC Asp	ATG Met	CTG Leu 235	GAA Glu	GTG Val	GGT Gly	GAA Glu	CAC His 240	720
አአር	GCC Ala	CCC Pro	TTG Leu	CTG Leu 245	AAA Lys	GTG Val	GGC Gly	GGC Gly	GGC Gly 250	AGT Ser	TCC Ser	ATG Met	ATT Ile	TTT Phe 255	GCG Ala	768
CCG Pro	GAC Asp	GGA Gly	CGC Arg 260	ACA Thr	CTG Leu	GCT Ala	CCC Pro	TAC Tyr 265	CTG Leu	CCT Pro	CAC His	GAT Asp	GCC Ala 270	GAG Glu	GGC Gly	816
TTG Leu	ATC Ile	ATT Ile 275	GCC Ala	GAT Asp	CTG Leu	AAT Asn	ATG Met 280	GAG Glu	GAG Glu	ATT Ile	GCC Ala	TTC Phe 285	GCC Ala	AAA Lys	GCG Ala	864
ATC Ile	AAT Asn 290	GAC Asp	CCC Pro	GTA Val	GGC Gly	CAC His 295	ТАТ Туг	TCC Ser	AAA Lys	CCC	GAG Glu 300	GCC Ala	ACC Thr	CGT Arg	CTG Leu	912
GTG Val 305	Leu	GAC Asp	TTG Leu	GGG Gly	CAC His	Arg	GAC Asp	CCC	ATG Met	ACT Thr 315	Arg	GTG Val	CAC His	TCC Ser	AAA Lys 320	960
AGC Ser	GTG Val	ACC Thr	AGG Arg	GAA Glu 325	Glu	GCT Ala	CCC	GAG	CAA Gln 330	Gly	GTG Val	CAA Gln	AGC Ser	Lys 335	ATT Ile	1008
GCC Ala	TCA Ser	GTC Val	GCT Ala	Ile	AGC Ser	CAT His	CCA Pro	CAC Glr 345	ı Asr	TCC Ser	GAC Asi	ACA Thr	Leu 350	ı Let	A GTG 1 Val	1056
	A GAC		ser		Ą											1071
(2) IN	FORM	OITA	N ZU	SEQ	ID 1	NO: 3	2:								
		(i)	SEQU	JENZ				TIKA								

- - (A) LÄNGE: 356 Aminosäuren
 - (B) ART: Aminosäure
 - (D) TOPOLOGIE: linear
- (ii) ART DES MOLEKÜLS: Protein
- (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 2:

Met Gln Thr Arg Lys Ile Val Arg Ala Ala Ala Val Gln Ala Ala Ser 10 5 1

Pro Asn Tyr Asp Leu Ala Thr Gly Val Asp Lys Thr Ile Glu Leu Ala 25 20

Arg	Gln	Ala 35	Arg	Asp	Glu	Gly	Cys 40	Asp	Leu	Ile	Val	Phe 45	Gly	Glu	Thr
Trp	Leu 50	Pro	Gly	Tyr	Pro	Phe 55	His	Val	Trp	Leu	Gly 60	Ala	Pro	Ala	Trp
Ser 65	Leu	Lys	Tyr	Ser	Ala 70	Arg	Tyr	Tyr	Ala	Asn 75	Ser	Leu	Ser	Leu	Asp 80
Ser	Ala	Glu	Phe	Gln 85	Arg	Ile	Ala	G1n	Ala 90	Ala	Arg	Thr	Leu	Gly 95	Ile
Phe	Ile	Ala	Leu 100	Gly	Tyr	Ser	Glu	Arg 105	Ser	Gly	Gly	Ser	Leu 110	Tyr	Leu
Gly	Gln	Cys 115	Leu	Ile	Asp	Asp	Lys 120	Gly	Glu	Met	Leu	Trp 125	Ser	Arg	Arg
Lys	Leu 130	Lys	Pro	Thr	His	Va1 135	Glu	Arg	Thr	Val	Phe 140	Gly	Glu	Gly	Tyr
Ala 145	Arg	Asp	Leu	Ile	Val 150	Ser	Asp	Thr	Glu	Leu 155	Gly	Arg	Val	Gly	Ala 160
Leu	Cys	Cys	Trp	Glu 165	His	Leu	Ser	Pro	Leu 170	Ser	Lys	Tyr	Ala	Leu 175	Tyr
Ser	Gln	His	Glu 180	Ala	Ile	His	Ile	Ala 185	Ala	Trp	Pro	Ser	Phe 190	Ser	Leu
Tyr	Ser	Glu 195	Gln	Ala	His	Ala	Leu 200	Ser	Ala	Lys	Val	Asn 205	Met	Ala	Ala
Ser	Gln 210	Ile	Tyr	Ser	Val	Glu 215	Gly	Gln	Cys	Phe	Thr 220	Ile	Ala	Ala	Ser
Ser 225	Val	Val	Thr	Gln	Glu 230	Thr	Leu	Asp	Met	Leu 235	Glu	Val	Gly	Glu	His 240
Asn	Ala	Pro	Leu	Leu 245	Lys	Val	Gly	Gly	Gly 250		Ser	Met	Ile	Phe 255	Ala
Pro	Asp	Gly	Arg 260		Leu	Ala	Pro	Туr 265		Pro	His	Asp	Ala 270	Glu	Gly
Leu	Ile	11e 275		Asp	Leu	Asn	Met 280		Glu	Ile	Ala	Phe 285		Lys	Ala
Ile	Asn 290		Pro	Val	Gly	His 295		Ser	Lys	Pro	Glu 300		Thr	Arg	Leu
Val 305	Leu	Asp	Leu	Gly	His 310		Asp	Pro	Met	Thr 315		Va1	His	Ser	Lys 320

5

Ser Val Thr Arg Glu Glu Ala Pro Glu Gln Gly Val Gln Ser Lys Ile 325 330 335

Ala Ser Val Ala Ile Ser His Pro Gln Asp Ser Asp Thr Leu Leu Val 340 345 350

Gln Glu Pro Ser 355

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 3:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 39 Aminosäuren
 - (B) ART: Aminosäure
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: Peptid
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (v) ART DES FRAGMENTS: N-Terminus
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
 - (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
 - (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 3:

Met Gln Thr Arg Lys Ile Val Arg Ala Ala Ala Val Gln Ala Ala Ser 1 5 10 15

Pro Asn Tyr Asp Leu Ala Thr Gly Val Asp Lys Thr Ile Glu Leu Ala 20 25 30

Arg Gln Ala Arg Asp Glu Gly
35

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 4:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 21 Aminosäuren
 - (B) ART: Aminosäure
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: Peptid
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN

6

- (v) ART DES FRAGMENTS: inneres
- (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
- (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
- (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 4:

Glu Glu Ala Pro Glu Gln Gly Val Gln Ser Lys Ile Ala Ser Val Ala 1 5 10 15

Ile Ser His Pro Gln 20

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 5:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 11 Aminosäuren
 - (B) ART: Aminosäure
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: Peptid
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (v) ART DES FRAGMENTS: inneres
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
 - (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
 - (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 5:

Glu Glu Ala Pro Glu Gln Gly Val Gln Ser Lys

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 6:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 23 Basenpaare
 - (B) ART: Nukleinsäure
 - (C) STRANGFORM: Einzel
 - (D) TOPOLOGIE: linear

PCT/EP99/07679 WO 00/23577

7

- (ii) ART DES MOLEKÜLS: DNS (genomisch)
- (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
- (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
- (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
- (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 6:

ATGCAGACNA GNAARATCGT SCG

23

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 7:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 20 Basenpaare
 - (B) ART: Nukleinsäure
 - (C) STRANGFORM: Einzel
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: DNS (genomisch)
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
 - (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
 - (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 7:

TNGCSACNGA NGCRATCTTG

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 8:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 31 Basenpaare
 - (B) ART: Nukleinsäure
 - (C) STRANGFORM: Einzel
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: DNS (genomisch)
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN

2	ı	۹	ı

(vi)	URSPRÜNLICHE	HERKUNFT:

- (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
- (B) STAMM: 1650
- (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
- (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 8:

TTAATCATAT GCAGACAAGA AAAATCGTCC G

31

- (2) INFORMATION ZU SEQ ID NO: 9:
 - (i) SEQUENZ CHARAKTERISTIKA:
 - (A) LÄNGE: 32 Basenpaare
 - (B) ART: Nukleinsäure
 - (C) STRANGFORM: Einzel
 - (D) TOPOLOGIE: linear
 - (ii) ART DES MOLEKÜLS: DNS (genomisch)
 - (iii) HYPOTHETISCH: NEIN
 - (iii) ANTISENSE: NEIN
 - (vi) URSPRÜNLICHE HERKUNFT:
 - (A) ORGANISMUS: Alcaligenes faecalis
 - (B) STAMM: 1650
 - (vii) UNMITTELBARE HERKUNFT:
 - (B) CLON: Nitrilase
 - (xi) SEQUENZBESCHREIBUNG: SEQ ID NO: 9:

AAGGATCCTC AAGACGGCTC TTGCACTAGC AG



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter onal Application No PCT/EP 99/07679

A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C12N9/78 C12N15/55 C12N1/21 C12P7/42 //(C12N9/78,C12R1:05)	C12N15/63	C12P41/00
According to	o international Patent Classification (IPC) or to both national classifica	ation and IPC	
B. FIELDS	SEARCHED		
Minimum do IPC 7	cumentation searched (classification system followed by classification C12N C12P	on symbols)	
Documental	tion searched other than minimum documentation to the extent that s	uch documents are included in th	e fields searched
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search to	erms used)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re-	evant passages	Relevant to claim No.
X	KOBAYASHI M ET AL: "NITRILASE IN BIOSYNTHESIS OF THE PLANT HORMONE INDOLE-3-ACETIC ACID FROM INDOLE-3-ACETONITRILE: CLONING OF ALCALIGENES GENE AND SITE-DIRECTE MUTAGENESIS OF CYSTEINE RESIDUES' PROCEEDINGS OF THE NATIONAL ACADE SCIENCES OF USA, US, NATIONAL ACADE SCIENCE. WASHINGTON, vol. 90, 1 January 1993 (1993-01-pages 247-251, XP002036846 ISSN: 0027-8424 See figure	THE ED EMY OF EMY OF	1,2
X Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members	are listed in annex.
"A" docum consid "E" earlier filling o "L" docum which crtatio "O" docum other "P" docum later t	ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another in or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means ent published prior to the international filing date but han the priority date claimed actual completion of the international search	cited to understand the prin invention "X" document of particular releve cannot be considered novel involve an inventive step wi "Y" document of particular releve cannot be considered to inv document is combined with ments, such combination be in the art. "&" document member of the sail	andlid with the application but ciple or theory underlying the ance; the claimed invention or cannot be considered to nen the document is taken alone ance; the claimed invention roive an inventive step when the one or more other such docuping obvious to a person skilled me patent family
9	March 2000	22/03/2000	
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Alt, G	



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte onal Application No
PCT/EP 99/07679

C.(Continue	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	CI/EP 99/0/6/9
Category *	Citation of document, with indication,where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
,		
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 00, no. 18471, 2 April 1994 (1994-04-02) & JP 06 153968 A (NITTO CHEM.IND. LTD), 3 June 1994 (1994-06-03) abstract	1,2
X	NAGASAWA, T. ET AL.: "A novel nitrilase, arylacetonitrilase, of Alcaligenes faecalis JM3" EUROPEAN JOURNAL OF BIOCHEMISTRY, vol. 194, 1990, pages 765-772, XP000881330 cited in the application See pages 767-769	2
Υ	EP 0 348 901 A (ASAHI CHEMICAL IND) 3 January 1990 (1990-01-03) See example 11	1-15
Y	YAMAMOTO, K. ET AL.: "Purification and characterization of the nitrilase from Alcaligenes faecalis ATCC8750 responsible for enantioselective hydrolysis of mandelonitrile" JOURNAL OF FERMENTATION AND BIOENGINEERING, vol. 73, no. 6, 1992, pages 425-430, XP002132430 See the whole document	1-15
Y	EP 0 449 648 A (NITTO CHEMICAL INDUSTRY CO LTD) 2 October 1991 (1991-10-02) See example 2,3 and 13; "Comparative Example" 1	1-15





INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

inte onal Application No PCT/EP 99/07679

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
JP 06153968	Α	03-06-1994	NONE	
EP 0348901	Α	03-01-1990	DE 68925002 D DE 68925002 T DK 314989 A JP 2084198 A JP 2623345 B US 5283193 A	18-01-1996 29-08-1996 28-12-1989 26-03-1990 25-06-1997 01-02-1994
EP 0449648	Α	02-10-1991	JP 2696424 B JP 4099495 A JP 2698936 B JP 4099496 A DE 69131217 D DE 69131217 T JP 2696436 B JP 4218385 A US 5223416 A	14-01-1998 31-03-1992 19-01-1998 31-03-1992 17-06-1999 23-09-1999 14-01-1998 07-08-1992





Inte. .lonales Aktenzeicher PCT/EP 99/07679

A. KLASSI IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C12N9/78 C12N15/55 C12N1/21 C12P7/42 //(C12N9/78,C12R1:05)	C12N15/63	C12P41/00
Nach der In	iternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klass	sifikation und der IPK	
B. RECHE	RCHIERTE GEBIETE		
Recherchies IPK 7	ner Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbol C12N C12P	e)	
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sov	veit diese unter die recherchien	ten Gebiete fallen
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	ame der Datenbank und evtl. v	erwendete Suchbegriffe)
C. ALS WE	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommenden T	eile Betr, Anspruch Nr.
X	KOBAYASHI M ET AL: "NITRILASE IN BIOSYNTHESIS OF THE PLANT HORMONE INDOLE-3-ACETIC ACID FROM INDOLE-3-ACETONITRILE: CLONING OF ALCALIGENES GENE AND SITE-DIRECTE MUTAGENESIS OF CYSTEINE RESIDUES" PROCEEDINGS OF THE NATIONAL ACADE SCIENCES OF USA,US,NATIONAL ACADE SCIENCE. WASHINGTON, Bd. 90, 1. Januar 1993 (1993-01-0 Seiten 247-251, XP002036846 ISSN: 0027-8424 siehe Abbildung	THE D D MY OF MY OF	1,2
	ittere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang Patentf	amilie
* Besonder "A" Verött aber "E" älteres Anme "L" Verött ande soll o ausg "O" Verött eine "P" Verött dem	entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist so Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen eldedatum veröffentlicht worden ist entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erwinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer ren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie eführt) lentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht	"T" Spätere Veröffentlichung, doder dem Prioritätsdatum v Anmeldung nicht kollidien, Erfindung zugrundellegent Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von beson kann allein aufgrund diese erfinderischer Tätigkeit bei "Y" Veröffentlichung von beson kann nicht als auf erfinderi werden, wenn die Veröffer Veröffentlichungen dieser diese Verbindung für einer "&" Veröffentlichung, die Mitglie	derer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung scher Tätigkeit beruhend betrachtet ntlichung mit elner oder mehreren anderen Kategorie in Verbindung gebracht wird und n Fachmann naheliegend ist
	9. März 2000	22/03/2000	
	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bedienst	eter



Inte donales Aktenzeichen
PCT/EP 99/07679

		CT/EP 99/07679
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommende	n Teile Betr. Anspruch Nr.
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 00, no. 18471, 2. April 1994 (1994-04-02) & JP 06 153968 A (NITTO CHEM.IND. LTD), 3. Juni 1994 (1994-06-03) Zusammenfassung	1,2
X	NAGASAWA, T. ET AL.: "A novel nitrilase, arylacetonitrilase, of Alcaligenes faecalis JM3" EUROPEAN JOURNAL OF BIOCHEMISTRY, Bd. 194, 1990, Seiten 765-772, XP000881330 in der Anmeldung erwähnt siehe Seiten 767-769	2
Y	EP 0 348 901 A (ASAHI CHEMICAL IND) 3. Januar 1990 (1990-01-03) siehe Beispiel 11	1-15
Y	YAMAMOTO, K. ET AL.: "Purification and characterization of the nitrilase from Alcaligenes faecalis ATCC8750 responsible for enantioselective hydrolysis of mandelonitrile" JOURNAL OF FERMENTATION AND BIOENGINEERING, Bd. 73, Nr. 6, 1992, Seiten 425-430, XP002132430 siehe das gesamte Dokument	1-15
Y	EP 0 449 648 A (NITTO CHEMICAL INDUSTRY CO LTD) 2. Oktober 1991 (1991-10-02) siehe Beispiele 2, 3 and 13; "Comparative Example" 1	1-15



INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentlamilie gehören

Inte onales Aktenzeichen PCT/EP 99/07679

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
JP 06153968 A	03-06-1994	KEINE		
EP 0348901 A	03-01-1990	DE 68925002 D DE 68925002 T DK 314989 A JP 2084198 A JP 2623345 B US 5283193 A	18-01-1996 29-08-1996 28-12-1989 26-03-1990 25-06-1997 01-02-1994	
EP 0449648 A	02-10-1991	JP 2696424 B JP 4099495 A JP 2698936 B JP 4099496 A DE 69131217 D DE 69131217 T JP 2696436 B JP 4218385 A US 5223416 A	14-01-1998 31-03-1992 19-01-1998 31-03-1992 17-06-1999 23-09-1999 14-01-1998 07-08-1992 29-06-1993	

THIS PAGE BLANK (USPTO)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)